# 10/509795 PCT/JP03/06777 24.07.03

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2003年 1月 6日

REC'D 15 AUG 2003

PCT

**WIPO** 

出 願 番 号 Application Number:

特願2003-000153

[ST. 10/C]:

 $-X_{i+1}$ 

[JP2003-000153]

出 願 人
Applicant(s):

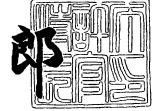
エーザイ株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年 7月10日

人间人



【書類名】

特許願

【整理番号】

EP02SM0002

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

A61K 31/52

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県稲敷郡阿見町南平台1-12-7

【氏名】

大井 紀人

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県土浦市大字乙戸1032-19

【氏名】

佐藤 信明

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市天久保4-8-7 ESPERA DO

MO1-102

【氏名】

副島 太啓

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市稲荷前9-7エランドつくばね第2寮2

0 4

【氏名】

土幸 隆司

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市松代3-17-7パンパイツ201

【氏名】

寺内 太朗

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市上横場2574-20-B102

【氏名】

直江 吉充

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市天久保2-23-5メゾン学園301号

室

【氏名】

元木 貴史

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県つくば市蓮沼248-18

【氏名】 光村 直洋

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県つくば市春日2-24-1 エクセラン春日30

6

【氏名】 網野 宏行

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県つくば市松代5丁目2-36

【氏名】 大郷 真

【特許出願人】

【識別番号】 000000217

【住所又は居所】 東京都文京区小石川4丁目6番10号

【氏名又は名称】 エーザイ株式会社

【代表者】 内藤晴夫

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2002-158467

【出願日】 平成14年 5月31日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 004983

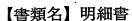
【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要

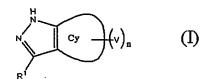


【発明の名称】ピラゾール化合物およびこれを含んでなる医薬組成物

#### 【特許請求の範囲】

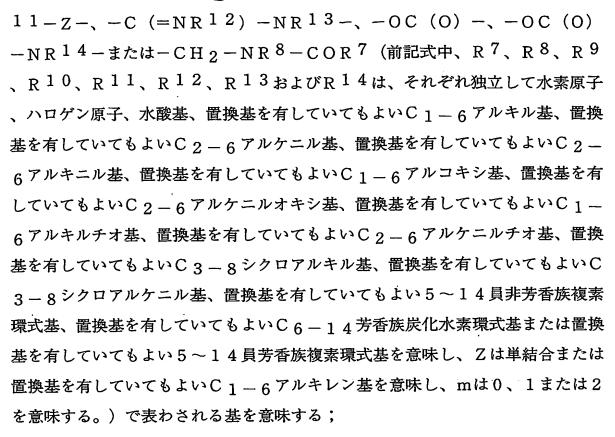
【請求項1】一般式(I)で表される化合物もしくはその塩またはそれらの水和物

### 【化1】.



Vは式 -L-X-Y(式中、Lは単結合、置換基を有していてもよい  $C_{1-6}$  アルキレン基、置換基を有していてもよい  $C_{2-6}$  アルケニレン基または置換基を有していてもよい  $C_{2-6}$  アルキニレン基を意味する;

Xは単結合、 $-NR^{7}-$ 、-O-、-CO-、-S-、-SO-、 $-SO_{2}-$ 、 $-CO-NR^{8}-Z-$ 、-C(O)O-、 $-NR^{8}-CO-Z-$ 、 $-NR^{8}-CO-Z-$ 、 $-NR^{8}-CO-Z-$ 、 $-NR^{8}-SO-$ 、 $-NR^{8}-SO-$ 、 $-NR^{8}-SO_{2}-Z-$ 、 $-NR^{9}-CO-NR^{10}-$ 、 $-NR^{9}-CS-NR^{10}-$ 、 $-S(O)_{m}-NR^{8}-SO-$ 



Yは水素原子、ハロゲン原子、ニトロ基、水酸基、シアノ基、カルボキシル基または置換されていてもよい $C_{1-6}$ アルキル基、置換されていてもよい $C_{2-6}$ アルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ ンクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ ングロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ で表される基からなる群から選ばれるいずれかの基を意味する;)を意味する;

nは0、1、2、3または4を意味し、nが2以上の場合、複数のVはそれぞれ独立して上記定義による-L-X-Yを意味する。

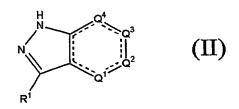
【請求項2】Cyが5員芳香族複素環を構成する請求項1記載の化合物もしくは



その塩またはそれらの水和物。

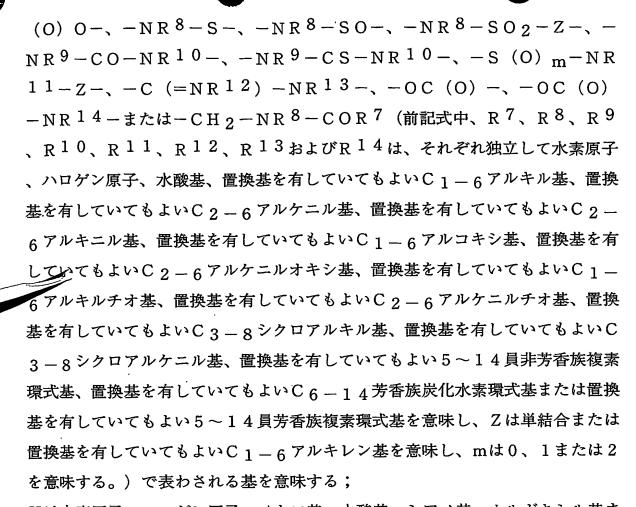
【請求項3】一般式(II)で表される化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

#### 【化2】



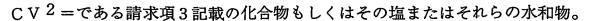
式中、 $Q^1 \sim Q^4$ はそれぞれ独立して $-NV^1-$ 、 $-CV^2=$ 、-N=、-N(  $\rightarrow O$ ) =または-CO-を意味するものであって、 $Q^1 \sim Q^4$ のうち少なくとも -つは $-NV^1-$ または-N=、-N( $\rightarrow O$ )=を意味する;

 $V^1$ 、 $V^2$ はそれぞれ独立して式 -L-X-Y(式中、Lは単結合、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルキレン基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニレン基または置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルキニレン基を意味する;



Yは水素原子、ハロゲン原子、ニトロ基、水酸基、シアノ基、カルボキシル基またはそれぞれ置換されていてもよい $C_{1-6}$ アルキル基、置換されていてもよい $C_{2-6}$ アルケニル基、置換されていてもよい $C_{2-6}$ アルキニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ で表音族族化水素環式基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ で表音族族化水素環式基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ で表される基からなる群から選ばれるいずれかの基を意味する;)を意味する。

【請求項4】 $Q^1 \sim Q^4$ のうち、いずれか1つが-N=であって、それ以外は-



【請求項5】 $Q^1 \sim Q^4$ のうち、 $Q^1$ 、 $Q^3$ または $Q^4$ のいずれか1つが-N=であって、それ以外は $-CV^2=$ である請求項3記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項6】 $Q^1 \sim Q^4$ のうち、いずれか2つが-N =であって、それ以外は $-CV^2 =$ である請求項3記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項7】 $Q^1 \sim Q^4$ のうち、 $Q_1$ 、 $Q_3$ または $Q_4$ のいずれか2つが-N=であって、それ以外は $-CV^2=$ である請求項3記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請釆項8】 $Q^1 \sim Q^4$ のうち、いずれか3つが-N =であって、それ以外は $-CV^2 =$ である請求項3記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項9】 $Q^1$ 、 $Q^3$ 、 $Q^4$ が-N=である請求項3記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

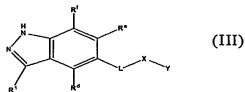
【請求項10】 $Q^1 \sim Q^4$ のうち、少なくとも1つが-CO-である請求項3記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項11】 Q 1 が - C O - であり、かつ Q 2 が - N V 1 - であり、かつ Q 3 および Q 4 が - C V 2 = である請求項3 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項12】 Q3が-CO-であり、かつQ2が-NV1-であり、かつQ1およびQ4が-CV2=である請求項3記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項13】一般式(III)で表される化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

### 【化3】



式中、 $R^1$ は式 $-(CO)_h-(NR^a)_j-(CR^b=CR^c)_k-Ar$ (前記式中 $R^a$ 、 $R^b$ および $R^c$ はそれぞれ独立して水素原子、ハロゲン原子、水酸



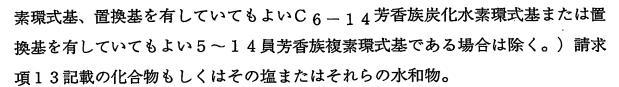
Lは単結合、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルキレン基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニレン基または置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルキニレン基を意味する;

Xは単結合、 $-NR^{7}-$ 、-O-、-CO-、-S-、-SO-、 $-SO_{2}-$ 、 $-CO-NR^{8}-Z-$ 、-C(O)O-、 $-NR^{8}-CO-Z-$ 、 $-NR^{8}-CO-Z-$ 、 $-NR^{8}-CO-Z-$ 、 $-NR^{8}-CO-Z-$ 、 $-NR^{8}-SO_{2}-Z-$ 、 $-NR^{8}-SO_{2}-Z-$ 、 $-NR^{9}-CO-NR^{10}-$ 、 $-NR^{9}-CS-NR^{10}-$ 、 $-S(O)_{m}-NR^{11}-Z-$ 、 $-C(=NR^{12})-NR^{13}-$ 、-OC(O)-、-OC(O)-  $-NR^{14}-z$ たは $-CH_{2}-NR^{8}-COR^{7}$ (前記式中、 $R^{7}$ 、 $R^{8}$ 、 $R^{9}$ 、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ および $R^{14}$ は、それぞれ独立して水素原子、-NC0、-NC1、-C1、-C2、-C3 ない -C3 ない -C3 ない -C4 ない -C4 ない -C5 ない -C6 アルキル基、置換基を有していてもよい -C6 アルキル基、置換



基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルキニル基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルコキシ基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニルオキシ基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルキルチオ基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニルチオ基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{6-1}$ 4芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{6-1}$ 4芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{6-1}$ 4芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルキレン基を意味し、 $C_{1-6}$ 

【請求項14】 $R^d$ 、 $R^e$ および $R^f$ のうち、少なくともいずれか一つが水素原子でない請求項13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。



【請求項16】少なくともhまたはjのいずれかが1である請求項13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項17】 hおよびjが0であり、かつkが1である請求項1~13いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項18】 h、j および k が 0 である請求項 1 ~ 1 2 いずれか 1 項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項19】 Lが単結合またはメチレン基である請求項1~18いずれか1項 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項20】 Lが単結合である請求項1~18いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項21】 R b および/またはR c が水素原子である請求項 $1\sim1$  3 いずれか 1 項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項22】ArがC6-14芳香族炭化水素環式基または5~14員芳香族複素環式基であり、かつ、Arが下記の置換基群 a から選ばれる1~3 個の基で置換されていてもよい基である請求項1~21いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

<置換基群 a > (1)下記<置換基群 b > から選ばれる  $1 \sim 3$  個の基でそれぞれ置換されていてもよい(a)  $C_{1-6}$  アルキル基、(b)  $C_{1-6}$  アルコキシ基、(c)  $C_{1-7}$  アシル基、(d) アミド基、(e) アミノ基、(f)  $C_{3-8}$  シクロアルキル基、(2) ハロゲン原子、(3) 水酸基、(4) ニトロ基、(5) シアノ基および(6) カルボキシル基からなる群;

<置換基群 b >  $C_{1-6}$  アルキル基、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、シアノ基およびカルボキシル基からなる群。

【請求項23】Arがフェニル基、ナフチル基、または5~10芳香族複素環式 基であり、かつ、Arが請求項22記載の置換基群aから選ばれる1~3個の基 で置換されていてもよい基である請求項1~21いずれか1項記載の化合物もし 19 100 2

くはその塩またはそれらの水和物。

【請求項24】Arがフェニル基、2ーナフチル基、ピリジル基、2ーチエニル基、2ーフリル基、2ーベンゾフリル基、2ーキノリル基または2ーベンゾチエニル基であり、かつ、Arが請求項22記載の置換基群aから選ばれる1~3個の基で置換されていてもよい基である請求項1~21いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項25】Arが2-ナフチル基、2-ベンゾフリル基または2-ベンゾチエニル基であり、かつ、<math>Arが請求項22記載の置換基群aから選ばれる $1\sim3$  個の基で置換されていてもよい基である請求項 $1\sim21$ いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項26】置換基群 a が (1) ハロゲン原子、水酸基およびシアノ基からなる群から選ばれる $1\sim3$  個の基でそれぞれ置換されていてもよい $C_{1-6}$  アルキル基、 (2) ハロゲン原子、水酸基およびシアノ基からなる群から選ばれる $1\sim3$  個の基でそれぞれ置換されていてもよい $C_{1-6}$  アルコキシ基、 (3) ハロゲン原子、 (4) 水酸基および (5) シアノ基からなる群である請求項 $22\sim25$  いずれか1 項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項27】置換基群 a がハロゲン原子である請求項22~25いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項28】 Xが-CO-NR8-Z-、-NR8-CO-Z-または $-NR8-SO_2-Z-$ (式中、R8およびZは請求項1記載のR8およびZと同意義を意味する。)で表わされる基である請求項 $1\sim27$ いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項29】 $R^8$ が水素原子である請求項28の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項30】 Xが $-CO-NH-(CH_2)_t-(式中、 t は 0 または 1 を意味する。)で表わされる基である請求項<math>1\sim2.7$ いずれか 1 項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項31】 Xが $-NH-CO-(CH_2)_t-(式中、tは0または1を意味する。) で表わされる基である請求項<math>1\sim2$ 7いずれか1項記載の化合物もし



くはその塩またはそれらの水和物。

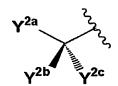
【請求項32】 Yが $C_{1-6}$  Fルキル基、 $C_{6-14}$  芳香族炭化水素環式基、 $C_{1-6}$  Fルコキシ基、 $C_{3-8}$  シクロアルキル基、 $5\sim14$  員非芳香族複素環式基または $5\sim14$  員芳香族複素環式基であり、かつ、Yが下記置換基群 a 2 から選ばれる $1\sim3$  個の基で置換されていてもよい基である請求項 $1\sim3$  1 いずれか 1 項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

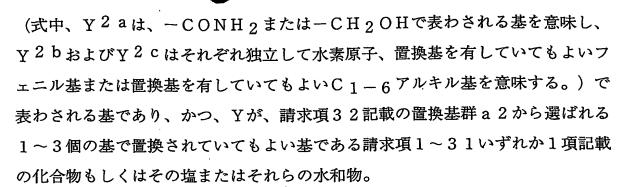
<置換基群 a 2 > (1)下記<置換基群 b 2 >から選ばれる  $1 \sim 3$  個の基でそれぞれ置換されていてもよい(a)  $C_{1-6}$  アルキル基、(b)  $C_{2-6}$  アルケニル基、(c)  $C_{2-6}$  アルキニル基、(d)  $C_{1-6}$  アルコキシ基、(e)  $C_{2-7}$  アシル基、(f) アミド基、(g) アミノ基、(h)  $C_{3-8}$  シクロアルキル基、(i)  $C_{3-8}$  シクロアルケニル基、(j)  $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基、(k)  $5 \sim 1$  4 員芳香族複素環式基、(1)  $C_{6-1}$  4 アリロキシ基および(m)  $5 \sim 1$  4 員非芳香族複素環式基、(2) ハロゲン原子、(3) 水酸基、(4) ニトロ基、(5) シアノ基および(6) カルボキシル基からなる群;<置換基群 b 2 >  $C_{1-6}$  アルキル基、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、シアノ基およびカルボキシル基からなる群。

【請求項33】 Yが $C_{3-8}$ シクロアルキル基、フェニル基、5もしくは6 員非 芳香族複素環式基または5または6 員芳香族複素環式基であり、かつ、Yが請求 項32記載の置換基群 a 2から選ばれる $1\sim3$  個の基で置換されていてもよい基 である請求項 $1\sim3$  1いずれか1 項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの 水和物。

【請求項34】 Yがフリル基、チエニル基、ピロリル基、フェニル基、ピリジル基、C3-8シクロアルキル基、テトラヒドロフランーイル基、テトラヒドロチオフェンーイル基、ピロリジニル基、テトラヒドロフラン-2-オンーイル基、ピロリジン-2-オンーイル基または式

### 【化4】





【請求項35】 Yがフリル基またはチエニル基であり、かつ、Yが請求項32記載の置換基群 a 2 から選ばれる1~3個の基で置換されていてもよい基である請求項1~31 いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

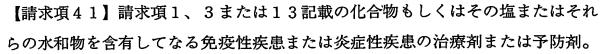
【請求項36】置換基群 a 2 が (1) 下記<置換基群 b 2 > から選ばれる  $1 \sim 3$  個の基でそれぞれ置換されていてもよい (a)  $C_{1-6}$  アルキル基、 (b)  $C_{1-6}$  アルコキシ基、 (c)  $C_{1-7}$  アシル基、 (d) アミド基、 (e) アミノ基、 (f)  $C_{3-8}$  シクロアルキル基、 (2) ハロゲン原子、 (3) 水酸基、 (4) ニトロ基、 (5) シアノ基および (6) カルボキシル基からなる群であり、 < 置換基群 b 2 > が  $C_{1-6}$  アルキル基、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、シアノ基およびカルボキシル基からなる群である請求項32  $\sim$  35 いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項37】置換基群 a 2が(1) C  $_{1-6}$  アルコキシ基、(2) ハロゲン原子、(3) シアノ基からなる群である請求項32~35 いずれか1項記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

【請求項38】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物および薬理学上許容される担体からなる医薬組成物。

【請求項39】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有してなるc-Junアミノ末端リン酸化酵素(JNK)の阻害剤。

【請求項40】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有してなるc-Junアミノ末端リン酸化酵素1(JNK1)、c-Junアミノ末端リン酸化酵素2(JNK2)および/またはc-Junアミノ末端リン酸化酵素3(JNK3)の阻害剤。



【請求項42】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有してなる神経変性疾患の治療剤または予防剤。

【請求項43】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有してなるアルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、多発性硬化症または脊髄小脳変性症の治療剤または予防剤。

【請求項44】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物の免疫性疾患、炎症性疾患および/または神経変性疾患の治療または予防のための使用。

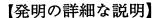
【請求項45】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を、c-Junアミノ末端リン酸化酵素(JNK)の阻害が有効な疾患、免疫性疾患、炎症性疾患または神経変性疾患の治療剤または予防剤の製造のために用いる用途。

【請求項46】疾患がアルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、多発性硬化症または脊髄小脳変性症である請求項45に記載した用途。

【請求項47】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれ、 らの水和物の薬理学上有効量を患者に投与して、c-Junアミノ末端リン酸化 酵素3(JNK3)阻害が有効な疾患、免疫性疾患、炎症性疾患および/または 神経変性疾患を治療・予防する方法。

【請求項48】請求項1、3または13記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物の薬理学上有効量を患者に投与することにより、c-Junアミノ末端リン酸化酵素(JNK)の阻害が有効な疾患、免疫性疾患、炎症性疾患または神経変性疾患を治療または予防する方法。

【請求項49】疾患がアルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、多発性硬化症または脊髄小脳変性症である請求項48に記載した方法。



[0001]

#### 【発明の属する技術分野】

本発明は、タンパク質リン酸化酵素(プロテインキナーゼ)、特にJNKプロティンキナーゼに対し優れた阻害作用を示す新規なピラゾール化合物に関する。

[0002]

#### 【従来技術】

Mitogen-activated protein kinase (以下、「MAPK」という。) によるカス ケードは、酵母から人に至るまで普遍的に存在し、細胞内情報伝達経路のひとつ として非常に重要な役割を果たしている。哺乳動物細胞におけるMAPK関連の キナーゼとしては、特に、extracellular signal-regulation kinase (ERK )、p38、c-Jun amino-terminal kinase (JNK;或いはSAPK (=stres s-activated protein kinase)とも呼ばれる)の3種類が良く知られている。S APKはラットから見いだされたJNKの相同体であり、そのisoform群は対応 する INKのisoform群のそれぞれに対して90%以上同等なアミノ酸配列を保 持していることが知られている (Nature, 369, 156, 1994) 。近年になってMA PKに関与する活性化因子が多数同定され、それに伴いERK、p38、JNK を活性化するそれぞれの経路が機能的に異なった役割を担っていることが明らか になってきた。特に、JNK系は以下に示すような理由から医学的および薬学的 に価値のある細胞内情報伝達経路の一つと考えられる。JNKは、例えば腫瘍壊 死因子 $\alpha$  (TNF $-\alpha$ ) やインターロイキン-1 (IL-1) といったサイトカ インや、heat shock、紫外光(UV)、X線、等の細胞に対するストレス要因に よって活性化され、細胞の増殖や分化だけでなくアポトーシス(細胞死)を誘導 する重要な情報伝達経路と考えられている(Science, 270, 1326, 1995)。JN Kは、c-JunのN末端のSer63およびSer73をリン酸化するものと して見出されたが (Nature. 353. 670, 1991) 、現在ではATF-2やElk-1といった多くの転写因子をリン酸化しその活性を調節していることが明らかと なっている (EMBO J., 15, 2760, 1996) 。JNKにはJNK1、JNK2、J NK3の3種類が存在する。JNK1およびJNK2は殆どの組織で発現してい



るのに対し、INK3は脳において特に高い発現を示す(Neuron, 14, 67, 1995) : Neuron, 22, 667, 1999) 。 JNK1、あるいはJNK2のノックアウトマウ スの解析によると、これらのJNKはT細胞の分化や活性化に重要な役割を果た していることが明らかとなっている(J. Exp. Med., 193, 317, 2001)。一方で 、TNK3のノックアウトマウスでは、興奮性アミノ酸レセプターアゴニストで あるカイニン酸によって惹起される痙攣に対して耐性を示し、正常のマウスでは その後に海馬の神経細胞で認められるアポトーシスがJNK3のノックアウトマ ウスでは見られなかったとの報告もある (Nature 389, 865, 1997)。培養神経 細胞を用いた研究では、神経栄養因子除去などによるアポトーシスの誘導に c ー Iunのリン酸化が必須であることが証明されていることから(Neuron 14, 927 , 1995; J. Neurosci. 18, 751, 1998) 、JNKは神経細胞のアポトーシス誘導 に重要な役割を果たしていると考えられる。アルツハイマー病やパーキンソン病 といった神経変性疾患では、その神経変性過程におけるアポトーシスの重要性が 指摘されているが (Nature 407, 802, 2000) 、これらの疾患モデル動物を用い た検討 (Proc Natl Acad Sci USA, 98, 10433, 2001; J. Neurosci. 22, 3376, 2002) や患者死後脳を用いた解析 (Neuron, 14, 67, 1995; J. Neurochem., 76, 435. 2001) により、INKがアルツハイマー病やパーキンソン病における神経 変性に関与している可能性を示唆する結果が蓄積されつつある。

### [0003]

これまでに、JNK阻害作用を有する低分子物質に関し例えば以下の報告がなされている。

[1]一般式 (I 1)

【化5】

で表わされる抗炎症作用を有する化合物とその具体的態様として式( $I^{1}a$ )で表わされる化合物(WO00/00491)。

# [2]一般式(I<sup>2</sup>)

# 【化6】

$$R_2$$
 $R_3$ 
 $R_3$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_7$ 
 $R_8$ 
 $R_9$ 
 $R_9$ 

で表わされる 4- アリロキシインドール化合物とその具体的態様として式(I  $^2$  a)で表わされる化合物(WO00/35909)。

# [3]一般式 (I <sup>3</sup>)

### 【化7】

で表わされる4,5-ピラジノキシインドール化合物とその具体的態様として式

(I3a) で表わされる化合物 (WO00/35921)。

[4]一般式 (I <sup>4</sup>)

# 【化8】

で表わされる化合物とその具体的態様として式(I  $^4$  a)で表わされる化合物( WO 0 0  $^{\prime}$  6 4 8 7 2)。

# [5]一般式 (I<sup>5</sup>)

# 【化9】

$$R_2$$
 $R_3$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_6$ 
 $R_7$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 
 $R_9$ 
 $R_9$ 

で表わされるオキシインドール誘導体とその具体的態様として式 ( I  $^{5}$  a ) で表わされる化合物 ( WO 0 0 / 3 5 9 0 6 ) 。

# [6]一般式 (I 6)

# 【化10】

で表わされる J N K 阻害作用を有する化合物とその具体的態様として式(I  $^6$  a )で表わされる化合物(WO 0 0  $\diagup$  7 5 1 1 8 )。

[7]一般式 (I 7)

# 【化11】

$$R_1$$
 $(I^7)$ 
 $(I^{7a})$ 

で表わされる J N K 阻害作用を有する化合物とその具体的態様として式 ( I  $^7$  a ) で表わされる化合物 (WO 0 1  $\angle$  1 2 6 0 9 )。

[8]一般式([8)

# 【化12】

で表わされる J N K 阻害作用を有する化合物とその具体的態様として式( $I^{8}$  a)で表わされる化合物(WO01/12621)。

[9]一般式 (I 9)

【化13】

$$Ar \xrightarrow{N} (CH_2)n \xrightarrow{Ar_2} O CI \xrightarrow{N} (I^{9a})$$

$$CI \xrightarrow{N} (I^{9b})$$

で表わされるスルホンアミド誘導体とその具体的態様として式(I  $^9$  a)(I  $^9$  b) (I  $^9$  c)で表わされる化合物(WO 0 1/2 3 3 7 8、WO 0 1/2 3 3 7 9、WO 0 1/2 3 3 8 2)。

[10]一般式 (I 1 0.)

【化14】

で表わされる J N K 阻害作用を有する化合物とその具体的態様として式(I  $^{10}$  a)で表わされる化合物(E P  $^{01}/110957$ )。

[11]一般式 (I 1 1)

# 【化15】

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_6$ 
 $R_7$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 
 $R_9$ 
 $R_9$ 

で表わされる JNK阻害作用を有する化合物とその具体的態様として式(I $^{11}$ a) で表わされる化合物(WO $^{10}$ 0 $^{1}$ /9 $^{17}$ 49)。

一方で、ピラゾール骨格を有する化合物に関しては、以下の報告のみにとどまる

# [12]一般式 (I 1 2)

### 【化16】

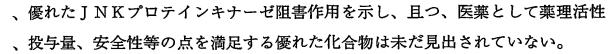
$$R_2$$
 $A-R_1$ 
 $(I^{12})$ 
 $H$ 
 $N$ 
 $(I^{12a})$ 
 $(I^{12a})$ 

で表わされる J N K 阻害作用を有する化合物とその具体的態様として式(I  $^{12}$  a) で表わされる化合物(WO O  $^{2}$   $^{10137}$ )。

#### [0004]

### 【発明が解決しようとする課題】

上記の如く、JNK系はサイトカインによる各種細胞の活性化や免疫細胞の調節、あるいは各種ストレスシグナルによる神経のアポトーシスに関与する重要なメカニズムの一つとして注目されている。従って、JNK経路、特にJNKプロテインキナーゼに対し阻害作用を示す化合物は、各種の免疫性疾患、炎症性疾患、神経変性疾患の治療薬として有用であると期待することができる。しかしながら



#### [0005]

#### 【課題を解決するための手段】

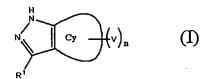
本発明者らは、上記事情に鑑みて、鋭意検討を重ね、精力的に研究を行った結果 、INK阻害作用を有する新規なピラゾール化合物を見出した。

#### [0006]

すなわち本発明は、

1) 一般式(I)で表される化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

#### 【化17】

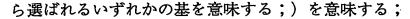


式中、 $R^1$ は式ー(CO) $_h$ ー( $NR^a$ ) $_j$ ー( $CR^b$ = $CR^c$ ) $_k$ ーAr(前記式中 $R^a$ 、 $R^b$ および $R^c$ はそれぞれ独立して水素原子、ハロゲン原子、水酸基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルキル基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニルオキシ基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニルチオ基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニルチオ基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{6-14}$  芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{6-14}$  芳香族炭素環式基を意味し、 $C_{7-14}$  表音族技术表示による表表を意味する;

Vは式 -L-X-Y(式中、Lは単結合、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$  アルキレン基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$  アルケニレン基または置換基を有していてもよい $C_{2-6}$  アルキニレン基を意味する;

Xは単結合、-NR<sup>7</sup>-、-O-、-CO-、-S-、-SO-、-SO<sub>2</sub>-、 -CO-NR8-Z-, -C(O)O-, -NR8-CO-Z-, -NR8-C $NR9 - CO - NR10 - , -NR9 - CS - NR10 - , -S (O)_m - NR$ 11-Z-, -C = NR12 - NR13-, -OC = (O) $-NR^{1.4}$ -または $-CH_2-NR^8-COR^7$ (前記式中、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、R10、R11、R12、R13およびR14は、それぞれ独立して水素原子 、ハロゲン原子、水酸基、置換基を有していてもよいC1-6アルキル基、置換 基を有していてもよいC2-6アルケニル基、置換基を有していてもよいС2-6アルキニル基、置換基を有していてもよいC<sub>1-6</sub>アルコキシ基、置換基を有 していてもよい $C_{2-6}$ アルケニルオキシ基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ 6アルキルチオ基、置換基を有していてもよいC2-6アルケニルチオ基、置換 基を有していてもよいC3-8シクロアルキル基、置換基を有していてもよいC 3-8シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい5~14員非芳香族複素 環式基、置換基を有していてもよいC<sub>6-14</sub>芳香族炭化水素環式基または置換 基を有していてもよい5~14員芳香族複素環式基を意味し、 Z は単結合または 置換基を有していてもよいC<sub>1</sub>-6アルキレン基を意味し、mは0、1または2 を意味する。)で表わされる基を意味する;

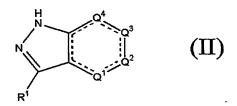
Yは水素原子、ハロゲン原子、ニトロ基、水酸基、シアノ基、カルボキシル基または置換されていてもよい $C_{1-6}$ アルキル基、置換されていてもよい $C_{2-6}$ アルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ との $C_{3-8}$ 



nは0、1、2、3 または4 を意味し、nが2以上の場合、複数のVはそれぞれ独立して上記定義による-L-X-Yを意味する。

- 2) Cyが5員芳香族複素環を構成する1) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 3) 一般式(II) で表される化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

### 【化18】



式中、 $Q^1 \sim Q^4$ はそれぞれ独立して $-NV^1-$ 、 $-CV^2=$ 、-N=、-N(  $\rightarrow$  O)=または-CO-を意味するものであって、 $Q^1\sim Q^4$ のうち少なくとも -つは $-NV^1-$ または-N=、-N( $\rightarrow$  O)=を意味する;

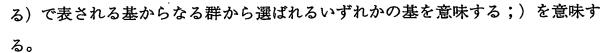
 $R^1$ は式 $^-$ (CO) $_h$  $^-$ (NRa) $_j$  $^-$ ( $CR^b$ = $CR^c$ ) $_k$  $^-$ A $_r$ (前記式中 Ra、Rb およびRcはそれぞれ独立して水素原子、ハロゲン原子、水酸基、置 換基を有していてもよい $C_{1-6}$  アルキル基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$  アルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$  アルカキシ基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$  アルカナオ基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$  アルケニルオキシ基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$  アルチルチオ基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$  アルケニルチオ基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$  シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基を示し、Arは置換基を有していてもよい $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基または

 $V^1$ 、 $V^2$ はそれぞれ独立して式 -L-X-Y(式中、Lは単結合、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルキレン基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニレン基または置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルキニレン基を意味す

る;

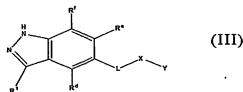
Xは単結合、-NR7-、-O-、-CO-、-S-、-SO-、-SO<sub>2</sub>-、 -CO-NR8-Z-, -C(O)O-, -NR8-CO-Z-, -NR8-CNR9-CO-NR10-, -NR9-CS-NR10-, -S (O) m-NR11-Z-, -C = NR12 - NR13-, -OC = (O)-NR<sup>14</sup>-または-CH<sub>2</sub>-NR<sup>8</sup>-COR<sup>7</sup>(前記式中、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup> 、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ および $R^{14}$ は、それぞれ独立して水素原子 、ハロゲン原子、水酸基、置換基を有していてもよいC1-6アルキル基、置換 基を有していてもよいC2-6アルケニル基、置換基を有していてもよいС2-6アルキニル基、置換基を有していてもよいC<sub>1-6</sub>アルコキシ基、置換基を有 していてもよいС2-6アルケニルオキシ基、置換基を有していてもよいС1-6アルキルチオ基、置換基を有していてもよいC2-6アルケニルチオ基、置換 基を有していてもよいC3-8シクロアルキル基、置換基を有していてもよいC 3-8シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい5~14員非芳香族複素 環式基、置換基を有していてもよいC 6-14 芳香族炭化水素環式基または置換 基を有していてもよい5~14員芳香族複素環式基を意味し、 Z は単結合または 置換基を有していてもよいC<sub>1-6</sub>アルキレン基を意味し、mは0、1または2 を意味する。)で表わされる基を意味する;

Yは水素原子、ハロゲン原子、ニトロ基、水酸基、シアノ基、カルボキシル基またはそれぞれ置換されていてもよい $C_{2-6}$  アルケニル基、置換されていてもよい $C_{2-6}$  アルケニル基、置換されていてもよい $C_{2-6}$  アルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$  シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$  シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$  シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$  をかっていてもよい $C_{3-8}$  をかっていてもよい $C_{3-8}$  をかっていてもよい $C_{3-8}$  をかっていてもよい $C_{3-8}$  をかっていてもよい $C_{3-1}$  4 員非芳香族複素環式基、置換されていてもよい $C_{3-1}$  4 員芳香族複素環式基、置換されていてもよい $C_{1-6}$  アルキル基、アミノ基、 $C_{1-1}$  4 芳香族炭化水素環式基または1-6 アルキル基、アミノ基、1-6 アルキル基、アミノ基



- 4)  $Q^1 \sim Q^4$ のうち、いずれか1つが-N=であって、それ以外は $-CV^2$ =である3) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 5)  $Q^1 \sim Q^4$ のうち、 $Q^1$ 、 $Q^3$ または $Q^4$ のいずれか1つが-N=であって、それ以外は $-CV^2$ =である 3) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 6)  $Q^1 \sim Q^4$ のうち、いずれか2つが-N=であって、それ以外は $-CV^2$ =である3)記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 7)  $Q^1 \sim Q^4$ のうち、 $Q^1$ 、 $Q^3$ または $Q^4$ のいずれか2つが-N=であって、それ以外は $-CV^2$ =である3) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 8)  $Q^1 \sim Q^4$ のうち、いずれか3つが-N =であって、それ以外は $-CV^2 =$ である3) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 9)  $Q_1$ 、 $Q_3$ 、 $Q_4$ が-N=である3) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 10) Q  $1\sim$  Q 4 のうち、少なくとも 1 つが- C O である 3 )記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 11)  $Q_1$ が-CO-であり、かつ $Q^2$ が $-NV^1-$ であり、かつ $Q^3$ および $Q^4$ が $-CV^2=$ である3) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 12)  $Q_3$ が-CO-であり、かつ $Q^2$ が $-NV^1$ -であり、かつ $Q^1$ および $Q^4$ が $-CV^2$ =である 3) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 13) 一般式(III)で表される化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

# 【化19】



 $\ddot{\Xi}$ 中、R  $^1$ は式  $^-$ (C O ) $_h$   $^-$ (N R  $^a$ ) $_j$   $^-$ (C R  $^b$   $^+$  C R  $^c$ ) $_k$   $^-$  A  $^-$  (前記式中R  $^a$ 、R  $^b$ およびR  $^c$ はそれぞれ独立して水素原子、ハロゲン原子、水酸

基、置換基を有していてもよいC<sub>1-6</sub>アルキル基、置換基を有していてもよいC<sub>2-6</sub>アルケニル基、置換基を有していてもよいC<sub>1-6</sub>アルコキシ基、置換基を有していてもよいC<sub>2-6</sub>アルケニルチオ基、置換基を有していてもよいC<sub>2-6</sub>アルケニルチオ基、置換基を有していてもよいC<sub>2-6</sub>アルケニルチオ基、置換基を有していてもよいC<sub>2-6</sub>アルケニルチオ基、置換基を有していてもよいC<sub>3-8</sub>シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい5~14員非芳香族複素環式基、置換基を有していてもよいC<sub>6-14</sub>芳香族複素環式基または置換基を有していてもよい5~14員芳香族複素環式基または置換基を有していてもよい5~14員芳香族複素環式基または置換基を有していてもよい5~14員芳香族複素環式基を意味し、h、j およびk はそれぞれ独立して0または1(ただし、hおよびjが0のとき、kは1である)を意味する))で表される基を意味する;

R d、R e および R f はそれぞれ独立して水素原子、ハロゲン原子、水酸基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシル基、置換基を有していてもよい  $C_{1-6}$  アルコキシ基、置換基を有していてもよい  $C_{2-6}$  アルコキシ基、置換基を有していてもよい  $C_{2-7}$  アシル基、 $-CO-NR^2$  a  $R^2$  b、 $-NR^2$  b  $CO-R^2$  a または $-NR^2$  a  $R^2$  b を意味する(前記式中、 $R^2$  a および  $R^2$  b はそれぞれ独立して水素原子または置換基を有していてもよい  $C_{1-6}$  アルキル基を意味する。);

Lは単結合、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルキレン基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニレン基または置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルキニレン基を意味する;

Xは単結合、-NR7-、-O-、-CO-、-S-、-SO-、 $-SO_2-$ 、-CO-NR8-Z-、-CO-NR8-Z-、-CO-NR8-Z-、-CO-NR8-Z- -NR8-CO-Z- -NR8-CO-Z- -NR8-SO- -NR8-SO- -NR8-SO- -NR8-SO- -NR8-SO- -NR8-SO- -NR8-SO- -NR8-SO- -SO- -SO

基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルキニル基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルコキシ基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニルオキシ基、置換基を有していてもよい $C_{1-6}$ アルキルチオ基、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$ アルケニルチオ基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ ジクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ ジクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{3-1}$ 4芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{3-1}$ 4芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $C_{3-1}$ 4芳香族複素環式基を意味し、 $C_{3-1}$ 4月芳香族複素環式基を意味し、 $C_{3-1}$ 4月芳香族複素電味し、 $C_{3-1}$ 4月芳香族

Yは水素原子、ハロゲン原子、ニトロ基、水酸基、シアノ基、カルボキシル基または置換されていてもよい $C_{1-6}$ アルキル基、置換されていてもよい $C_{2-6}$ アルケニル基、置換されていてもよい $C_{1-6}$ アルコキシ基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルキル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $C_{3-8}$ シクロアルケニル基、置換されていてもよい $E_{3-8}$ でであるよい $E_{3-8}$ でであるよい $E_{3-8}$ でであるよの $E_{3-8}$ でであるよの $E_{3-8}$ でであるよのである。で表される基からなる群から選ばれるいずれかの基を意味する。

14).  $R^d$ 、 $R^e$ および $R^f$ のうち、少なくともいずれか一つが水素原子でない 13) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

15) R b またはR c のうち少なくとも一つが水素原子でなく、かつ、L が単結合、置換基を有していてもよい $C_{2-6}$  アルケニレン基または置換基を有していてもよい $C_{2-6}$  アルキニレン基である(ただし、L が単結合のとき、X が単結合でありかつ、Y が置換基を有していてもよい $C_{1-6}$  アルキル基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$  シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$  シクロアルケニル基、置換基を有していてもよい $C_{3-8}$ 



- 、置換基を有していてもよい $C_{6-14}$ 芳香族炭化水素環式基または置換基を有していてもよい $5\sim14$  員芳香族複素環式基である場合は除く。) 13)記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 16)少なくともhまたはjのいずれかが1である13)記載の化合物もしくは その塩またはそれらの水和物。
- 17) hおよびjが0であり、かつkが1である1)  $\sim$  13) いずれか1記載の 化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 18) h、j および k が 0 である 1)  $\sim$  12) いずれか 1 記載の化合物もしくは その塩またはそれらの水和物。
- 19) Lが単結合またはメチレン基である1)~18) いずれか1記載の化合物 もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 20) Lが単結合である1)  $\sim$  18) いずれか1記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 21) R b および/またはR c が水素原子である1)  $\sim$  13) いずれか1記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 22)  $ArがC_{6-14}$ 芳香族炭化水素環式基または $5\sim14$  員芳香族複素環式基であり、かつ、 $Arが下記の置換基群 a から選ばれる<math>1\sim3$  個の基で置換されていてもよい基である $1)\sim21$ ) いずれか1 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- <置換基群 a > (1) 下記<置換基群 b > から選ばれる  $1 \sim 3$  個の基でそれぞれ置換されていてもよい(a)  $C_{1-6}$  アルキル基、(b)  $C_{1-6}$  アルコキシ基、(c)  $C_{1-7}$  アシル基、(d) アミド基、(e) アミノ基、(f)  $C_{3-8}$  シクロアルキル基、(2) ハロゲン原子、(3) 水酸基、(4) ニトロ基、(5) シアノ基および(6) カルボキシル基からなる群;
- <置換基群 b>  $C_{1-6}$  アルキル基、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、シアノ基およびカルボキシル基からなる群。
- 23) Arがフェニル基、ナフチル基、または5~10芳香族複素環式基であり、かつ、Arが22) 記載の置換基群 a から選ばれる1~3個の基で置換されていてもよい基である1~21いずれか1記載の化合物もしくはその塩またはそれ



- 24) Arがフェニル基、2ーナフチル基、ピリジル基、2ーチエニル基、2ーフリル基、2ーベンゾフリル基、2ーキノリル基または2ーベンゾチエニル基であり、かつ、<math>Arが22)記載の置換基群 a から選ばれる1~3 個の基で置換されていてもよい基である1) ~21) いずれか1 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 25) Arが2-ナフチル基、2-ベンゾフリル基または2-ベンゾチエニル基であり、かつ、<math>Arが22) 記載の置換基群 aから選ばれる1~3個の基で置換されていてもよい基である1) ~21) いずれか1記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 26) 置換基群 a が (1) ハロゲン原子、水酸基およびシアノ基からなる群から選ばれる 1~3個の基でそれぞれ置換されていてもよい C<sub>1</sub> 6 アルキル基、 (2) ハロゲン原子、水酸基およびシアノ基からなる群から選ばれる 1~3個の基でそれぞれ置換されていてもよい C<sub>1</sub> 6 アルコキシ基、 (3) ハロゲン原子、
- (4) 水酸基および(5) シアノ基からなる群である22)~25) いずれか1 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 27) 置換基群 a がハロゲン原子である22) ~25) いずれか1記載の化合物 もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 29) R 8 が水素原子である 28) の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 30) Xが $-CO-NH-(CH_2)_t-(式中、tは0または1を意味する。) で表わされる基である1) ~27) いずれか1記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。$
- 31) Xが $-NH-CO-(CH_2)_t-($ 式中、tは0または1を意味する。) で表わされる基である1)  $\sim 2$  7) いずれか1記載の化合物もしくはその塩ま



たはそれらの水和物。

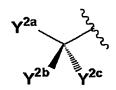
3 2) Yが $C_{1-6}$ アルキル基、 $C_{6-14}$ 芳香族炭化水素環式基、 $C_{1-6}$ アルコキシ基、 $C_{3-8}$ シクロアルキル基、 $5\sim14$  員非芳香族複素環式基または  $5\sim14$  員芳香族複素環式基であり、かつ、Yが下記置換基群 a 2 から選ばれる  $1\sim3$  個の基で置換されていてもよい基である  $1)\sim3$  1) いずれか 1 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

<置換基群 a 2> (1)下記<置換基群 b 2>から選ばれる  $1 \sim 3$  個の基でそれぞれ置換されていてもよい(a) $C_{1-6}$  アルキル基、(b) $C_{2-6}$  アルケニル基、(c) $C_{2-6}$  アルキニル基、(d) $C_{1-6}$  アルコキシ基、(e) $C_{2-7}$  アシル基、(f)アミド基、(g)アミノ基、(h) $C_{3-8}$  シクロアルキル基、(i) $C_{3-8}$  シクロアルケニル基、(j) $C_{6-1}$  4 芳香族炭化水素環式基、(k) $5 \sim 1$  4 員芳香族複素環式基、(l) $C_{6-1}$  4 アリロキシ基および(m) $5 \sim 1$  4 員非芳香族複素環式基、(2)ハロゲン原子、(3)水酸基、(4)ニトロ基、(5)シアノ基および(6)カルボキシル基からなる群;<置換基群 b 2>  $C_{1-6}$  アルキル基、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、シアノ基およびカルボキシル基からなる群。

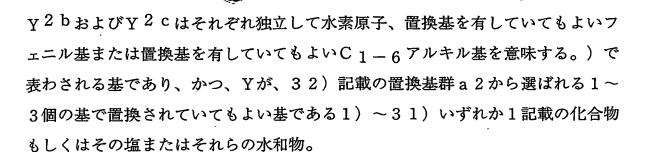
33) YがC<sub>3-8</sub>シクロアルキル基、フェニル基、5もしくは6員非芳香族複素環式基または5または6員芳香族複素環式基であり、かつ、Yが32) 記載の置換基群 a 2 から選ばれる1~3個の基で置換されていてもよい基である1)~31) いずれか1記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。

34) Yがフリル基、チエニル基、ピロリル基、フェニル基、ピリジル基、C<sub>3</sub> -8シクロアルキル基、テトラヒドロフランーイル基、テトラヒドロチオフェンーイル基、ピロリジニル基、テトラヒドロフラン-2-オンーイル基、ピロリジン-2-オンーイル基または式

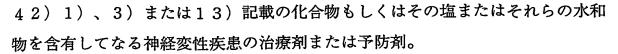
### 【化20】



(式中、 $Y^2$ aは、 $-CONH_2$ または $-CH_2OH$ で表わされる基を意味し、



- 35) Yがフリル基またはチエニル基であり、かつ、Yが32) 記載の置換基群 a 2から選ばれる1~3個の基で置換されていてもよい基である1)~31) いずれか1記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 36) 置換基群 a 2 が (1) 下記<置換基群 b 2 > から選ばれる  $1 \sim 3$  個の基で それぞれ置換されていてもよい (a)  $C_{1-6}$  アルキル基、 (b)  $C_{1-6}$  アルコキシ基、 (c)  $C_{1-7}$  アシル基、 (d) アミド基、 (e) アミノ基、 (f)  $C_{3-8}$  シクロアルキル基、 (2) ハロゲン原子、 (3) 水酸基、 (4) ニトロ基、 (5) シアノ基および (6) カルボキシル基からなる群であり、<置換基群 b 2 > が  $C_{1-6}$  アルキル基、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ基、シアノ基およびカルボキシル基からなる群である 3 2)  $\sim$  3 5) いずれか 1 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 37) 置換基群 a 2 が(1)  $C_{1-6}$  アルコキシ基、(2) ハロゲン原子、(3) シアノ基からなる群である 3 2)  $\sim$  3 5) いずれか 1 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物。
- 38) 1)、3)または13)記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物および薬理学上許容される担体からなる医薬組成物。
- 39) 1)、3) または13) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有してなるc-Junアミノ末端リン酸化酵素(JNK)の阻害剤。
- 40) 1)、3) または13) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有してなるc-Junアミノ末端リン酸化酵素1(JNK1)、c-Junアミノ末端リン酸化酵素2(JNK2)および/またはc-Junアミノ末端リン酸化酵素3(JNK3)の阻害剤。
- 41)1)、3)または13)記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有してなる免疫性疾患または炎症性疾患の治療剤または予防剤。



43) 1)、3) または13) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を含有してなるアルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、多発性硬化症または脊髄小脳変性症の治療剤または予防剤。

44)1)、3)または13)記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物の免疫性疾患、炎症性疾患および/または神経変性疾患の治療または予防のための使用。

45) 1)、3) または13) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物を、c-Junアミノ末端リン酸化酵素(JNK)の阻害が有効な疾患、免疫性疾患、炎症性疾患または神経変性疾患の治療剤または予防剤の製造のために用いる用途。

46)疾患がアルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、多発性硬化症または脊髄小脳変性症である45)に記載した用途

47)1)、3)または13)記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物の薬理学上有効量を患者に投与して、c-Junアミノ末端リン酸化酵素3(JNK3)阻害が有効な疾患、免疫性疾患、炎症性疾患および/または神経変性疾患を治療・予防する方法。

48) 1)、3) または13) 記載の化合物もしくはその塩またはそれらの水和物の薬理学上有効量を患者に投与することにより、c-Junアミノ末端リン酸化酵素(JNK)の阻害が有効な疾患、免疫性疾患、炎症性疾患または神経変性疾患を治療または予防する方法。

49)疾患がアルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、多発性硬化症または脊髄小脳変性症である48)に記載した方法

#### [0007]

以下に、本願明細書において記載する記号、用語等の意義を説明し、本発明を詳細に説明する。



本願明細書において用いる「および/または」なる語句は、「および」の場合と 「または」の場合の両者を含む意味で用いられる。

#### [0009]

本願明細書における「JNK」とは、c-Jun Pンパク質のN末端領域をリン酸化する酵素を示し、例えばJNK1、JNK2、JNK3、等があげられる。JNK1はJNK1、JNK2、JNK3の3種類が存在する。JNK1およびJNK2は殆どの組織で発現しているのに対し、JNK3は脳において特に高い発現を示す (Neuron, 14, 67, 1995; Neuron, 22, 667, 1999)。

#### [0010]

本願明細書において用いる「神経変性疾患」とは、医薬の分野において一般的に神経変性疾患に分類される総ての疾患を意味する語句で、特に限定されないが、具体的な例をあげると、くも膜下出血、脳血管障害急性期、頭部外傷、脊髄損傷、低酸素もしくは低血糖による神経障害、アルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、てんかん、肝性脳症、末梢神経障害、パーキンソン症候群、疹性麻痺、痛み、神経痛、精神分裂病、鬱病、不安、薬物依存症、嘔気、嘔吐、排尿障害、緑内障による視力障害、抗生物質による聴覚障害、食中毒、多発性硬化症、脊髄小脳変性症等の慢性神経変性疾患や急性神経変性疾患があげられる。

# [0011]

本願明細書において用いる「免疫性疾患」あるいは「炎症性疾患」とは、医薬の分野において免疫性疾患に分類される総ての疾患を意味する語句で、とくに限定されないが、具体的な例を挙げると、敗血症、慢性関節リウマチ、変形性関節症、痛風、乾癬、乾癬関節症、気管支炎、慢性閉塞性肺疾患、嚢胞性肺線維症、インシュリン依存性I型糖尿病、自己免疫性甲状腺炎、クローン病、潰瘍性大腸炎、アトピー性皮膚炎、喘息、アレルギー性鼻炎、肝炎、全身性エリテマトーデス、臓器移植後の急性および慢性移植片拒絶反応、移植片対宿主病、湿疹、じんま疹、重症筋無力症、後天性免疫不全症候群、突発性血小板減少性紫斑病、糸球体腎炎等があげられる。



本願明細書中においては、化合物の構造式が便宜上一定の異性体を表すことがあるが、本発明には化合物の構造上生ずる総ての幾何異性体、不斉炭素に基づく光学異性体、立体異性体、互変異性体等の異性体および異性体混合物を含み、便宜上の式の記載に限定されるものではなく、いずれか一方の異性体でも混合物でもよい。従って、本発明化合物には、分子内に不斉炭素原子を有し光学活性体およびラセミ体が存在することがあり得るが、本発明においては限定されず、いずれもが含まれる。また、結晶多形が存在することもあるが同様に限定されず、いずれかの結晶形が単一であってもまたは結晶形混合物であってもよい。本発明にかかる化合物(I)またはその塩は、無水物であっても水和物であってもよく、いずれも本願明細書の特許請求の範囲に含まれる。本発明にかかる化合物(I)が生体内で分解されて生じる代謝物、ならびに、本発明にかかる化合物(I)またはその塩のプロドラッグも本願明細書の特許請求の範囲に包含される。

### [0013]

本発明の化合物の塩または水和物は、薬理学的に許容されるものが好ましい。

### [0014]

本願明細書において用いる「ハロゲン原子」としては、例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等の原子があげられ、好ましくはフッ素原子、塩素原子であり、より好ましくはフッ素原子である。

### [0015]

本願明細書において用いる「 $C_{1-6}$ アルキル基」とは、炭素数が1ないし6個の直鎖状または分枝状のアルキル基を示し、具体的には例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、iso-プロピル基、n-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチル基、iso-ブチルスプロピル基、iso-ブチルスプロピル基、iso-ブチルスプロピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリメチルプロピル基、iso-ブリメチルプロピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリメチルブリピル基、iso-ブリピルプロピル基、iso-ブリメチルブチル基、iso-ブリピル基、iso-ブリピル基、iso-ブリメチルブチル基、iso-ブリピルステルブチル基、iso-ブリピル基、iso-ブリメチルブチル基、iso-ブリアル基、iso-ブリスチルブチルブチル基、iso-ブリスチルブチルズ

ブチル基、1, 3 -  $\overline{y}$  x + y  $\overline{y}$  + y  $\overline{y}$  + y

# [0016]

本願明細書において用いる「 $C_{2-6}$ アルケニル基」とは、炭素数 2 ないし 6 個の直鎖状または分枝状のアルケニル基を示し、具体的には例えばビニル基、アリル基、1-プロペニル基、2-プロペニル基、4 、4 、4 プロペニル基、4 の 4

### [0017]

本願明細書において用いる「 $C_{2-6}$ アルキニル基」とは、炭素数が2ないし6個の直鎖状または分枝状のアルキニル基を示し、具体的には例えばエチニル基、1-プロピニル基、2-プロピニル基、1-ブチニル基、2-ブチニル基、3- ブチニル基、3-メチルー1-プロピニル基、1-エチニルー2プロピニル基、2-メチルー3-プロピニル基、1-ペンチニル基、1-ヘキシニル基、1, 3-ヘキサンジインイル基、1, 6-ヘキサンジインイル基、等があげられる。

# [0018]

本願明細書において用いる「 $C_{1-6}$ アルキレン基」とは前記定義「 $C_{1-6}$ アルキル基」から任意の位置の水素原子をさらに1個除いて誘導される二価の基を意味し、具体的には例えば、メチレン基、エチレン基、メチルエチレン基、プロピレン基、エチルエチレン基、1, 1-ジメチルエチレン基、1, 2-ジメチルエチレン基、トリメチレン基、1-メチルトリメチレン基、1-エチルトリメチレン基、1-エチルトリメチレン基、1-エチルトリメチレン基、1-エチルトリメチレン基、1-エチルトリメチレン基、1-エチルトリメチレン基、1+2ーエチレン基、1+2・エチレン基などが挙げられ、好ましくはメチレン基、1+2-エチレン基である。

# [0019]

本願明細書において用いる「 $C_{2-6}$  アルケニレン基」とは前記定義「 $C_{2-6}$  アルケニル基」からさらに水素原子を1個除いて誘導される二価の基を意味し、具体的には例えば、ビニレン基、プロペニレン基、ブテニレン基、ペンテニレン基、ヘキセニレン基などが挙げられる。好ましくはビニレン基、プロペニレン基、ブテニレン基、ペンテニレン基であり、より好ましくはビニレン基、プロペニレン基、プロペニレン基であり、さらに好ましくは1,2-ビニレン基、1,3-プロペニレン基である。

### [0020]

本願明細書において用いる「C2-6アルキニレン基」とは前記定義の「C2-6アルキニレン基」からさらに水素原子を1個除いて誘導される二価の基を意味し、具体的には例えば、エチニレン基、プロピニレン基、ブチニレン基、ペンチニレン基、ヘキシニレン基などが挙げられる。好ましくはエチニレン基、プロピニレン基、ブチニレン基、ペンチニレン基であり、より好ましくはエチニレン基、プロピニレン基、ブチニレン基であり、さらに好ましくはエチニレン基、プロピニレン基、ブチニレン基であり、さらに好ましくはエチニレン基、プロピニレン基、プロピニレン基、プロピニレン基、プロピニレン基であり、最も好ましくはエチニレン基である。

# [0021]

本願明細書において用いる「C<sub>3-8</sub>シクロアルキル基」とは、3ないし8個の環状の脂肪族炭化水素基を意味し、具体的には例えばシクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基、シクロペプチル基、シクロオクチル基等があげられ、好ましくはシクロプロピル基、シクロブチル基である。

# [0022]

本願明細書において用いる「 $C_{3-8}$ シクロアルケニル基」とは、3ないし8個の炭素原子で構成された $C_{3-8}$ シクロアルケニル基を示し、例えばシクロペンテン-3-4ル、シクロヘキセン-1-4ル、シクロヘキセン-3-4ル等があげられる。

# [0023]

本願明細書において用いる「 $C_{1-6}$ アルコキシ基」とは、前記定義の「 $C_{1-6}$ アルキル基」が結合したオキシ基であることを意味し、具体的には例えばメト

### [0024]

本願明細書において用いる「 $C_{2-6}$  アルケニルオキシ基」とは前記定義の「 $C_{2-6}$  アルケニル基」が結合したオキシ基であることを意味する。

# [0025]

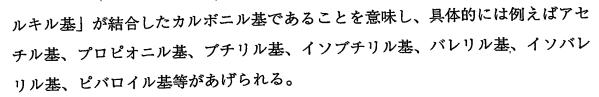
本願明細書において用いる「 $C_{2-6}$ アルケニルチオ基」とは前記定義の「 $C_{2-6}$ アルケニル基」が結合したチオ基であることを意味する。

# [0026]

本明細書中において「 $C_{1-6}$ アルコキシカルボニル基」とは前記定義の「 $C_{1-6}$ アルコキシ基」が結合したカルボニル基を意味し、具体的にはメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-プロポキシカルボニル基、iso-プロポキシカルボニル基、n-ブトキシカルボニル基、iso-ブトキシカルボニル基、sec-ブトキシカルボニル基、tert-ブトキシカルボニル基などが挙げられる。

# [0027]

本明細書中において表される「 $C_{2-7}$ アシル基」とは前記定義の「 $C_{1-6}$ ア



# [0028]

本願明細書において用いる「C<sub>1-6</sub>アルキルカルバモイル基」とは、具体的に は例えばメチルカルバモイル基、エチルカルバモイル基、nープロピルカルバモ イル基、isoープロピルカルバモイル基、nーブチルカルバモイル基、iso ーブチルカルバモイル基、secーブチルカルバモイル基、tert-ブチルカ ルバモイル基、n-ペンチルカルバモイル基、1,1-ジメチルプロピルカルバ モイル基、1,2-ジメチルプロピルカルバモイル基、2,2-ジメチルプロピ ルカルバモイル基、1-エチルプロピルカルバモイル基、2-エチルプロピルカ ルバモイル基、n-ヘキシルカルバモイル基、1-メチルー2-エチルプロピル カルバモイル基、1-エチル-2-メチルプロピルカルバモイル基、1,1,2 ートリメチルプロピルカルバモイル基、1ープロピルプロピルカルバモイル基、 1-メチルブチルカルバモイル基、2-メチルブチルカルバモイル基、1,1-ジメチルブチルカルバモイル基、1,2-ジメチルブチルカルバモイル基、2, 2-ジメチルブチルカルバモイル基、1,3-ジメチルブチルカルバモイル基、 2, 3-ジメチルブチルカルバモイル基、2-エチルブチルカルバモイル基、2 ーメチルペンチルカルバモイル基、3-メチルペンチルカルバモイル基、等があ げられる。

# [0029]

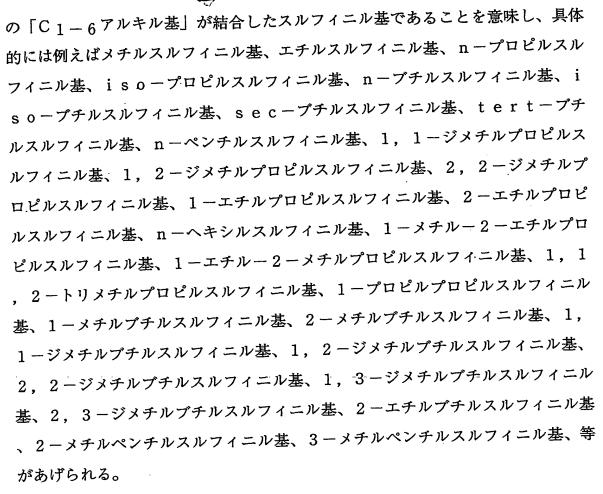
 チルプロピルカルボニルオキシ基、2-xチルプロピルカルボニルオキシ基、1-xチルー2-xチルプロピルカルボニルオキシ基、1-xチルー2-xチルプロピルカルボニルオキシ基、1, 1, 2-hリメチルプロピルカルボニルオキシ基、1-xプロピルカルボニルオキシ基、1-xプロピルカルボニルオキシ基、1-xプロピルカルボニルオキシ基、1-x 基、1-x チルブチルカルボニルオキシ基、1-x チルブチルカルボニルオキシ基、1-x チルブチルカルボニルオキシ基、1-x チルブチルカルボニルオキシ基、1-x カルボニルオキシ基、1-x カルボニルオキシ基、1-x カージメチルブチルカルボニルオキシ基、1-x カージメチルブチルカルボニルオキシ基、1-x カージメチルブチルカルボニルオキシ基、1-x カーズチルブチルカルボニルオキシ基、1-x カーズチルブチルカルボニルオキシ基、1-x カーズチルグンチルカルボニルオキシ基、等があげられる。

### [0030]

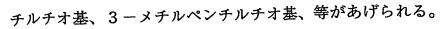
本願明細書において用いる「C1-6アルキルスルホニル基」とは、前記定義の  $\lceil C_{1-6} \rceil$ アルキル基」が結合したスルホニル基であることを意味し、具体的に は例えばメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基 、iso-プロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、iso-ブチルス ルホニル基、secーブチルスルホニル基、tertーブチルスルホニル基、n -ペンチルスルホニル基、1,1-ジメチルプロピルスルホニル基、1,2-ジ メチルプロピルスルホニル基、2,2ージメチルプロピルスルホニル基、1-エ チルプロピルスルホニル基、2-エチルプロピルスルホニル基、n-ヘキシルス ルホニル基、1ーメチルー2ーエチルプロピルスルホニル基、1ーエチルー2ー メチルプロピルスルホニル基、1,1,2-トリメチルプロピルスルホニル基、 1-プロピルプロピルスルホニル基、1-メチルブチルスルホニル基、2-メチ ルブチルスルホニル基、1、1ージメチルブチルスルホニル基、1、2ージメチ ルブチルスルホニル基、2,2-ジメチルブチルスルホニル基、1,3-ジメチ ルブチルスルホニル基、2,3-ジメチルブチルスルホニル基、2-エチルブチ ルスルホニル基、2-メチルペンチルスルホニル基、3-メチルペンチルスルホ ニル基、等があげられる。

### [0031]

本願明細書において用いる「 $C_{1-6}$ アルキルスルフィニル基」とは、前記定義



## [0032]



### [0033]

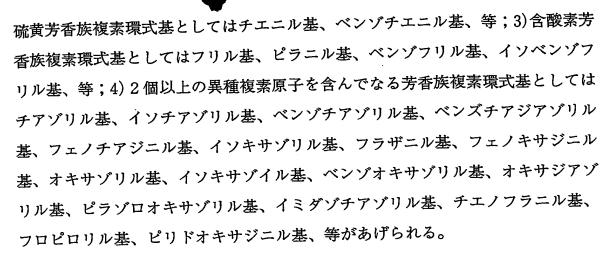
本願明細書における「C6-14芳香族炭化水素環式基」とは、6ないし14個の炭素原子で構成された芳香族炭化水素環式基をいい、単環式基、ならびに、二環式基や三環式基等の縮合環が含まれる。当該基における具体的な例をあげると、フェニル基、インデニル基、1ーナフチル基、2ーナフチル基、アズレニル基、ペプタレニル基、ビフェニル基、インダセニル基、アセナフチル基、フルオレニル基、フェナレニル基、フェナントレニル基、アントラセニル基、シクロペンタシクロオクテニル基、ベンゾシクロオクテニル基、等があげられる。当該「C6-14芳香族炭化水素環式基」において好ましくはフェニル基、1ーナフチル基または2ーナフチル基であり、より好ましくは、フェニル基、インデニル基または2ーナフチル基である。

### [0034]

本願明細書において用いる「 $C_{6-14}$ アリロキシ基」とは前記定義の「 $C_{6-14}$  芳香族炭化水素環式基」が結合したオキシ基であることを意味する。

### [0035]

本願明細書における「5~14員芳香族複素環式基」とは、窒素原子、硫黄原子および酸素原子からなる群から選ばれる複素原子を1個以上含んでなる単環式、二環式または三環式の5~14員芳香族複素環式基をいう。当該基における具体的な例をあげると、1)例えば含窒素芳香族複素環式基としてはピロリル基、ピリジル基、ピリダジニル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、トリアゾリル基、テトラゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ピラゾリル基、イミダゾリル基、ベンツイミダゾリル基、インドリル基、イソインドリル基、インドリジニル基、プリニル基、インダゾリル基、キノリル基、イソキノリル基、キノリジル基、フタラジル基、ナフチリジニル基、キノキサリル基、キナゾリニル基、シンノリニル基、プテリジニル基、イミダゾトリアジニル基、ピラジノピリダジニル基、アクリジニル基、フェナントリジニル基、カルバゾリル基、カルバゾリニル基、ペリミジニル基、フェナントロリニル基、フェナシニル基、イミダゾピリジニル基、イミダゾピリミジニル基、ピラゾロピリジニル基、等;2)含



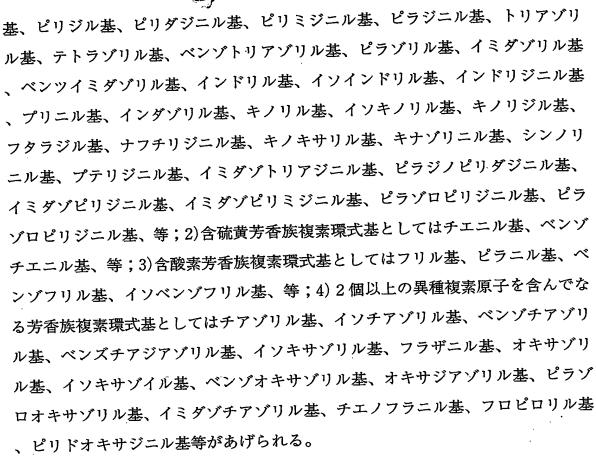
### [0036]

本願明細書において用いる「5~14員非芳香族複素環式基」とは、

- 1) 環式基の環を構成する原子が5~14個であり
- 2) 環式基の環を構成する原子中に1個以上のヘテロ原子を含有し、
- 3) 環中にカルボニル基を1~3個含んでいてもよい
- 4) 単環式、二環式または三環式の非芳香族性の複素環式基を意味する。当該基における具体的な例をあげると、例えばピロリジル基、ピロリル基、ピペリジル基、モルボリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロピラニル基、アジリジニル基、オキシラニル基、オキサチオラニル基、等があげられる。また、当該非芳香族複素環式基には、ピリドン環から誘導される基や、非芳香族性の縮合環(例えばフタルイミド環、スクシンイミド環、等から誘導される基)も含まれ、好ましくはピロリジル基、ピロリル基、ピペリジル基、ピペラジル基、イミダゾリル基、ピラゾリジル基、イミダゾリシル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロプリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロピラニル基、アジリジニル基、オキシラニル基、オキサチオラニル基、等があげられる。

# [0037]

本明細書中において「5~10員芳香族複素環式基」とは、環式基の環を構成する原子が5~10個であり、環式基の環を構成する原子中に1個以上のヘテロ原子を含有する、単環式または二環式の芳香族複素環式基を意味する。当該基における具体的な例をあげると、1)例えば含窒素芳香族複素環式基としてはピロリル



好ましくはピロリル基、フリル基、チエニル基、ピリジル基、ベンゾチエニル 基、ベンゾフリル基、インドリル基、ベンズリル基、インダゾリル基であり、よ り好ましくはフリル基、チエニル基、ベンゾチエニル基、ベンゾフリル基があげ られる。

# [0038]

本明細書中において「5または6員芳香族複素環」とは、環式基の環を構成する原子が5~6個であり、環式基の環を構成する原子中に1個以上のヘテロ原子を含有する、単環式の芳香族複素環式基を意味する。例えば、ピロリル基、イミダゾリル基、ピラゾリル基、1,2,3ートリアゾリル基、ピリジル基、ピリダジル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、トリアジニル基、フリル基、チエニル基、チアゾリル基、オキサゾリル基、イソオキサゾリル基などがあげられ、また、ここにいう「芳香族複素環」には、窒素原子上に置換基を有していてもよいピリドニル基が含まれる。好ましくはピロリル基、ピリジル基、ピリドニル基、ピリダジニル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、トリアジニル基、フリル基または



チエニル基である。

### [0039]

本願明細書において用いる「5員芳香族複素環」とは、窒素原子、硫黄原子および酸素原子からなる群から選ばれる複素原子を1個以上含んでなる5員の芳香性を有する複素環式基をいう。例えば、ピロリル基、イミダゾリル基、ピラゾリル基、1,2,3-トリアゾリル基、フリル基、チエニル基、オキサゾリル基、イソオキサゾリル基などがあげられ、好ましくはフリル基またはチエニル基であり、より好ましくは、チエニル基である。

### [0040]

本願明細書において用いる「5もしくは6員非芳香族複素環」とは、窒素原子、硫黄原子および酸素原子からなる群から選ばれる複素原子を1個以上含んでなる5または6員の複素環式基をいう。具体的には例えばピペリジル基、ピペラジル基、モルホリル基、チオモルホリル基、テトラハイドロー2ーピロンーイル基、テトラハイドロピランーイル基、テトラハイドロチオピランーイル基、ピペリジンー2ーオンーイル基、テトラヒドロフランーイル基、テトラヒドロチオフェンーイル基、ピロリジニル基、テトラヒドロフランー2ーオンーイル基またはピロリジンー2ーオンーイル基を意味する。当該「5もしくは6員非芳香族複素環」において好ましくはピペリジル基、ピペラジル基、モルホリル基、チオモルホリル基、テトラハイドロー2ーピロンーイル基、テトラハイドロピランーイル基、テトラハイドロチオピランーイル基、ピペリジンー2ーオンーイル基があげられる。

# [0041]

本願明細書において用いる「アミノ基」とは、式 $-NH_2$ で表わされる基を意味する。

### [0042]

本願明細書において用いる「アミド基」とは、式一CO-NH2で表わされる基を意味する。

### [0043]

本願明細書において用いる「フリル基」とは2-フリル基または3-フリル基を



意味し、好ましくは2-フリル基である。

### [0044]

本願明細書において用いる「チエニル基」とは2-チエニル基または3-チエニル基を意味し、好ましくは2-チエニル基である。

# [0045]

本願明細書において用いる「ピロリル基」とは1-ピロリル基、2-ピロリル基 または3-ピロリル基を意味し、好ましくは2-ピロリル基である。

### [0046]

本願明細書において用いる「テトラヒドロフランーイル基」とはテトラヒドロフランー2ーイル基またはテトラヒドロフランー3ーイル基を意味し、好ましくはテトラヒドロフランー2ーイル基である。

### [0047]

本願明細書において用いる「テトラヒドロチオフェンーイル基」とはテトラヒドロチオフェンー2ーイル基、テトラヒドロチオフェンー3ーイル基を意味し、好ましくはテトラヒドロチオフェンー2ーイル基である。

### [0048]

本願明細書において用いる「ピロリジニル基」とは1-ピロリジニル基、2-ピロリジニル基または3-ピロリジニル基を意味し、好ましくは2-ピロリジニル基である。

### [0049]

本願明細書において用いる「テトラヒドロフラン-2-オン-イル基」とはテトラヒドロフラン-2-オン-3-イル基、テトラヒドロフラン-2-オン-4-イル基またはテトラヒドロフラン-2-オン-5-イル基を意味し、好ましくはテトラヒドロフラン-2-オン-5-イル基である。

#### [0050]

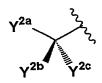
本願明細書において用いる「ピロリジン-2-オン-イル基」とはピロリジン-2-オン-1-イル基、ピロリジン-2-オン-3-イル基、ピロリジン-2-オン-4-イル基、ピロリジン-2-オン-5-イル基を意味し、好ましくはピロリジン-2-オン-5-イル基である。



本願明細書において用いる「キノリル基」とはキノリン環から任意の水素原子を 1個除いて誘導される一価の基を意味し、具体的には例えば、2ーキノリル基、 3ーキノリル基、4ーキノリル基、5ーキノリル基、6ーキノリル基、7ーキノ リル基、8ーキノリルを意味し、好ましくは2ーキノリル基があげられる。

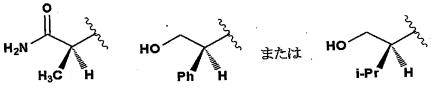
式

### 【化21】



(式中、Y2a、Y2bおよびY2cは前記定義と同意義を意味する。)で表わされる基において、好適な例としては、式

### 【化22】



で表わされる基があげられる。

# [0052]

本明細書中において表される「置換基を有していてもよい」とは、「置換可能な 部位に、任意に組み合わせて1または複数個の置換基を有していてもよい」と同 意義である。

# [0053]

本願明細書において用いる「置換基を有していてもよい」における当該置換基として代表的な例をあげると、

(1) ハロゲン原子

(例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、等);

- (2) 水酸基;
- (3) シアノ基;
- (4) 二トロ基;

- (5) カルボキシル基;
- (6) アミノ基;
- (7) C1-6アルキル基

(例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、iso-プロピル基、n-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、1, 1-ジメチルプロピル基、1, 2-ジメチルプロピル基、2, 2-ジメチルプロピル基、1-エチルプロピル基、2-エチルプロピル基、n-ヘキシル基、等);

(8) C2-6アルケニル基

(例えばビニル基、アリル基、1ープロペニル基、2ープロペニル基、イソプロペニル基、2ーメチルー1ープロペニル基、3ーメチルー1ープロペニル基、等);

(9) C2-6アルキニル基

(例えばエチニル基、1-プロピニル基、2-プロピニル基、1-ブチニル基、2-ブチニル基、3-ブチニル基、3-メチル-1-プロピニル基、1-エチニル-2プロピニル基、2-メチル-3-プロピニル基、等);

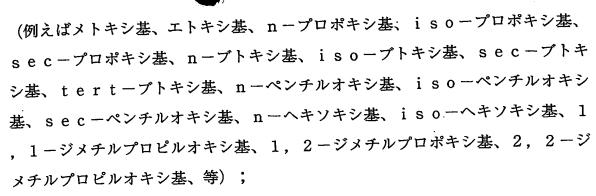
(10) C3-8シクロアルキル基

(例えばシクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基、等);

(11) С3-8シクロアルケニル基

(例えばシクロプロペン-1ーイル、シクロプロペン-3ーイル、シクロブテン-1ーイル、シクロブテン-3ーイル、1,3-シクロブタジエン-1ーイル、シクロペンテン-1ーイル、シクロペンテン-4ーイル、1,3-シクロペンタジエン-1ーイル、1,3-シクロペンタジエン-2ーイル、1,3-シクロペンタジエン-5ーイル、シクロヘキセン-3ーイル、シクロヘキセン-4ーイル、1,3-シクロヘキセン-4ーイル、1,3-シクロヘキサジエン-1ーイル、1,3-シクロヘキサジエン-5ーイル、1,4-シクロヘキサジエン-5ーイル、1,4-シクロヘキサジエン-1ーイル、1,4-シクロヘキサジエン-1ーイル、等);

(12) C<sub>1-6</sub>アルコキシ基



# (13) C<sub>1-6</sub>アルケニルオキシ基

(例えばビニロキシ基、アリロキシ基、1-プロペニルオキシ基、2-プロペニルオキシ基、1-プロペニルオキシ基、2-メチル-1-プロペニルオキシ基、3-メチル-1-プロペニルオキシ基、2-メチル-2-プロペニルオキシ基、3-メチル-2-プロペニルオキシ基、1-ブテニルオキシ基、2-ブテニルオキシ基、1-ベンテニルオキシ基、1-ヘキセニルオキシ基、1-ヘキセニルオキシ基、1-ヘキセニルオキシ基、1-ヘキセンジエニルオキシ基、1-ヘキャンジエニルオキシ基、1-ヘキャンジエニルオキシ基、1-ヘキャンジエニルオキシ基

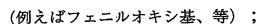
# (14) С1-6アルキルチオ基

(例えばメチルチオ基、エチルチオ基、n-プロピルチオ基、iso-プロピルチオ基、n-ブチルチオ基、iso-プロピルチオ基、sec-ブチルチオ基、tert-ブチルチオ基、n-ペンチルチオ基、1, 1-ジメチルプロピルチオ基、1, 2-ジメチルプロピルチオ基、2, 2-ジメチルプロピルチオ基、1-エチルプロピルチオ基、2-エチルプロピルチオ基、1-メチルプロピルチオ基、2-エチルプロピルチオ基、1-メチルー2-エチルプロピルチオ基、等);

# (15) C<sub>1-6</sub>アルケニルチオ基

(例えばビニルチオ基、アリルチオ基、1ープロペニルチオ基、2ープロペニルチオ基、イソプロペニルチオ基、2ーメチルー1ープロペニルチオ基、3ーメチルー1ープロペニルチオ基、3ーメチルー2ープロペニルチオ基、3ーメチルー2ープロペニルチオ基、1ーブテニルチオ基、2ーブテニルチオ基、3ーブテニルチオ基、1ーペンテニルチオ基、1ーヘキセニルチオ基、1,3ーヘキサンジエニルチオ基、1,6ーヘキサンジエニルチオ基、等);

# (16) C<sub>1-1</sub>4アリロキシ基



(17) C2-7アシル基

(例えばアセチル基、プロピオニル基、ブチロイル基、等);

(18) C<sub>6-14</sub>芳香族炭化水素環式基

(例えばフェニル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基、等);・

(19) 5~14 員非芳香族炭化水素環式基

(例えば1) ピロリジル基、ピローリリル基、ピペリジル基、ピペラジル基、イミダブリル基、ピラブリジル基、イミダブリジル基、モルホリル基、テトラヒドロフリル基、テトラヒドロピラニル基、アジリジニル基、オキシラニル基、オキサチオラニル基:

- 2) ピリドン環から誘導される基;
- 3) フタルイミド環、スクシンイミド環、等の縮合環から誘導される基、等);
  - (20)5~14員芳香族複素環式基

(例えばピロリル基、ピリジル基、ピリダジニル基、ピリミジニル基、ピラジニル基、イミダゾリル基、ベンツイミダゾリル基、インドリル基、インダゾリル基、キノリル基、イソキノリル基、チエニル基、ベンゾチエニル基、フリル基、ピラニル基、ベンゾフリル基、チアゾリル基、ベンゾチアゾリル基、等)、

- (21) アミド基、
- (22) C<sub>1-6</sub>脂肪族炭化水素基を置換基として有するスルホニル基、
- (23) スルホンアミド基、
- (24) C<sub>1-6</sub>アルキルカルバモイル基、
- (25) C<sub>1-6</sub> アルコキシカルボニル基、
- (26) C<sub>1-6</sub> アルキルカルボニルオキシ基、
- (27) C<sub>1-6</sub> アルキルスルホニル基、
- (28) C<sub>1-6</sub>アルキルスルフィニル基、
- (29) ホルミル基、
- (30)式

【化23】

(式中、 $R^{10}$  a および $R^{11}$  a はそれぞれ独立して水素原子または $C_{1-6}$  アルキル基を意味する。)

(31)式

[11:24]

(式中、R $^{10}$ aおよびR $^{11}$ aはそれぞれ独立して水素原子またはC $_{1-6}$ アルキル基を意味する。)

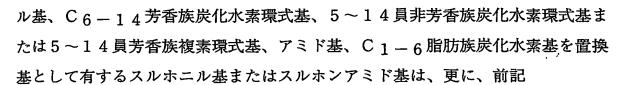
(32)式

【化25】

(式中、R $^{10}$ aおよびR $^{11}$ aはそれぞれ独立して水素原子またはC $_{1-6}$ アルキル基を意味する。)

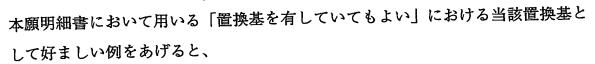
等の基があげられ、本願明細書における「置換基を有していてもよい」とは、これらの置換基群から選ばれる1~4個の基を置換基として有していてもよいことを示す。

また、「置換基を有していてもよい」における当該置換基としてあげた前記  $(6)\sim(23)$  におけるアミノ基、 $C_{1-6}$  アルキル基、 $C_{2-6}$  アルケニル基、 $C_{3-8}$  シクロアルキル基、 $C_{3-8}$  シクロアルケニル基、 $C_{3-8}$  シクロアルケニル基、 $C_{1-6}$  アルコキシ基、 $C_{1-6}$  アルケニルオキシ基、 $C_{1-6}$  アルケニルチオ基、 $C_{1-6}$  アルケニルチオ基、 $C_{1-6}$  アルケニルチオ基、 $C_{1-6}$  アルケニルチオーシェ、 $C_{2-6}$  アルケニルチオーション・ $C_{2-6}$  アルケニルチャス・ $C_{2-6}$  アルケニル・ $C_{2-6}$  アル



- (1)~(23)に記載の
- (a) ハロゲン原子、
- (b) 水酸基、
- (c)シアノ基、
- (d) ニトロ基、
- (e) カルボキシル基、
- (f) アミノ基、
- (g)  $C_{1-6}$  アルキル基、
- (h) C<sub>2-6</sub>アルケニル基、
- (i) C<sub>2-6</sub>アルキニル基、
- (j) C3-8シクロアルキル基、
- (k) C3-8シクロアルケニル基、
- (1) C<sub>1-6</sub>アルコキシ基、
- (m)  $C_{1-6}$  アルケニルオキシ基、
- (n)  $C_{1-6}$  アルキルチオ基、
- (o)  $C_{1-6}$  アルケニルチオ基、
- (p) C<sub>1-1</sub>4アリロキシ基、
- (q) C<sub>2-7</sub>アシル基、
- (r) C<sub>6-14</sub> 芳香族炭化水素環式基、
- (s) 5~14員非芳香族炭化水素環式基、
- (t) 5~14 員芳香族複素環式基、
- (u) アミド基、
- (v) C<sub>1-6</sub>脂肪族炭化水素基を置換基として有するスルホニル基および
- (w) スルホンアミド基からなる群から選ばれる1~4個の基で置換されていてもよい。

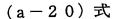
### [0054]



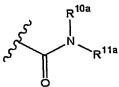
- (a-1) ハロゲン原子、
- (a-2) 水酸基、
- (a-3) ニトリル基、
- (a-4) それぞれ1~3個ハロゲン原子または水酸基で置換されていてもよい
- 、C<sub>1-6</sub>アルキル基、C<sub>2-6</sub>アルケニル基、C<sub>2-6</sub>アルキニル基、C<sub>3</sub>-
- 8シクロアルキル基、C1-6アルコキシ基、
- (a-5) C 6-1 0 芳香族炭化水素環式基
- (a-6) 5~14員芳香族複素環式基
- (a-7) 5~14 員複素環式基、
- (a-8) カルボキシル基、
- (a-9) トリフルオロメチル基、
- (a-10) С<sub>1-6</sub>アルキルカルバモイル基、
- (a-11)  $C_{1-6}$  アルコキシカルボニル基、
- (a-12) C<sub>2-7</sub>アシル基、
- (a-13)  $C_{1-6}$  アルキルカルボニルオキシ基、
- (a-14)  $C_{1-6}$  アルキルスルホニル基、
- (a-15)  $C_{1-6}$  アルキルスルフィニル基、
- (a-16) C<sub>1-6</sub>アルキルチオ基、
- (a-17) ニトロ基、
- (a-18) ホルミル基、
- (a-19)式

# 【化26】

式中、R $^{10}$ aおよびR $^{11}$ aはそれぞれ独立して水素原子またはC $^{1-6}$ アルキル基を意味する。)



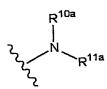
### 【化27】



 $(式中、R^{10} a およびR^{11} a はそれぞれ独立して水素原子または<math>C_{1-6}$ アルキル基を意味する。)

(a-21)式

### 【化28】



本願明細書において用いる「置換基を有していてもよい」における当該置換基としてより好ましい例をあげると、

(a-1) ハロゲン原子、

(a-2) 水酸基、

(a-3) ニトリル基、

(a-4) それぞれ $1 \sim 3$ 個ハロゲン原子または水酸基で置換されていてもよい、 $C_{1-6}$ アルキル基、 $C_{3-8}$ シクロアルキル基、 $C_{1-6}$ アルコキシ基、

(a-17) ニトロ基、

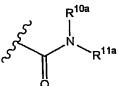
(a-19)式

# 【化29】

式中、R $^{10}$ aおよびR $^{11}$ aはそれぞれ独立して水素原子またはC $^{1-6}$ アルキル基を意味する。)

(a-20)式

# 【化30】



(式中、R $^{10}$ aおよびR $^{11}$ aはそれぞれ独立して水素原子またはC $_{1-6}$ アルキル基を意味する。)で表わされる基である。

### [0055]

本願明細書において用いる「置換基を有していてもよい」における当該置換基としてより好ましい例をあげると、ハロゲン原子、ニトリル基、 $C_{1-6}$ アルキル基、 $C_{3-8}$ シクロアルキル基、 $C_{1-6}$ アルコキシ基、トリフルオロメチル基があげられる。

### [0056]

本願明細書において用いる「置換基を有していてもよい」における当該置換基としてさらに好ましい例をあげると、フッ素原子、シクロプロピル基、トリフルオロメチル基またはメトキシ基などがあげられる。

# [0057]

本発明にかかる前記式(I)~(III)で表される化合物の一般的な合成法を以下に示す。なお、以下の一般的合成法において、前記一般式(I)を基にして例示されるものは、特記しない限り一般式(II)及び(III)についても当然に適用されるものであることは言うまでもない。特に後述する置換基 $R^{1}$ 導入方法については一般式(II)及び(III)についても当然に適用される。

# [0058]

# 【化31】

$$(I)$$

本発明にかかる前記式(I)で表わされる縮合ピラゾール化合物の代表的な製造法について以下に示す。なお、以下の製造方法1~69の反応スキームにおい

て用いるC yは前記定義とそれぞれ同意義を意味する。 $R^1$ 、 $Q^1$ 、 $Q^2$ 、 $Q^3$  、 $Q^4$ 、Vはそれぞれ前記定義とそれぞれ同意義を意味する。なお、下記の製造 方法のスキーム中において試薬として表されているVは単独で存在してもよいし、適当な脱離基を伴っていてもよい。 $R^1$ 0、 $R^1$ 0、 $R^1$ 0、 $R^1$ 0、 $R^1$ 0 は水素原子、臭素原子またはヨウ素原子を意味する。 $R^1$ 0 は水素原子、臭素原子またはヨウ素原子を意味する。 $R^1$ 0 は次素原子を意味する。 $R^1$ 0 は次素原子を意味する。 $R^1$ 0 は次素原子またはヨウ素原子を意味する。 $R^1$ 0 は次素原子を意味する。 $R^1$ 0 は次素原子またはヨウ素原子を意味する。 $R^1$ 0 は次素原子またはヨウ素原子を意味する。 $R^1$ 0 は次素原子を意味する。 $R^1$ 0 はなりなる。 $R^1$ 0 はなりなる。

[0059]

### 製造方法1

### 【化32】

T<sup>2</sup>

$$Cy$$
 $V)_n$ 

i) Alkyllithium or Lithium amide
ii) R<sup>1</sup>-CHO

HO
 $R^1$ 
 $Cy$ 
 $V)_n$ 

Oxidation
 $R^1$ 
 $Cy$ 
 $V)_n$ 
 $R^1$ 
 $R^1$ 

化合物(I)は、芳香環化合物1をアルキルリチウムまたはリチウムアミド等で金属アリールとし、アリールアルデヒドを反応させることによりアルコール2とし、酸化してケトン3とした後に、ヒドラジンでインダゾール環を閉環させることで、製造することができる。芳香環化合物1を金属アリールへと変換するアルキルリチウムとしては、例えばnーブチルリチウム、secーブチルリチウム、tertーブチルリチウム、フェニルリチウム等が用いられ、必要に応じてジアザビシクロ [2.2.0] オクタン、N,N,N',N'ーテトラメチルエチレンジアミン、ヘキサメチルホスホラミド等の添加剤を加えることができる。また、リチウムアミドとしては、例えばリチウムジイソプロピルアミド、リチウム

2, 2, 6, 6ーテトラメチルピペリジド等が用いられる。溶媒としては、反応 に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、テト ラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒や、その他 ベンゼン、トルエン等が好ましい。反応温度は、−78℃ないし室温である。化 合物2のアルコールを酸化する酸化剤としては、例えば二酸化マンガン、三酸化 硫黄-ピリジン錯体、N-メチルモルホリン-N-オキシド、各種クロム酸酸化 剤等を用いることができ、また、スワン酸化、モファツト酸化等で行うこともで きる。溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を用いることができ、例え ば、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、その他酢酸エチ ル、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、N, N-ジメチルホルムアミド等 があげられる。反応温度は、通常−78℃ないし溶媒の還流温度である。化合物 3を、ヒドラジン―水和物で環化させる反応は、無溶媒で行うこともできるが、 溶媒を用いることもできる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に 限定されないが、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン 、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒や、メタノール、エタノール、プロパノ ール等のアルコール系溶媒、その他ピリジン、ジメチルスルホキシド、ベンゼン 、トルエン等があげられる。ヒドラジン一水和物の使用量は、原料に対し2ない し20等量である。反応温度は、通常0℃ないし溶媒の還流温度である。

[0060]

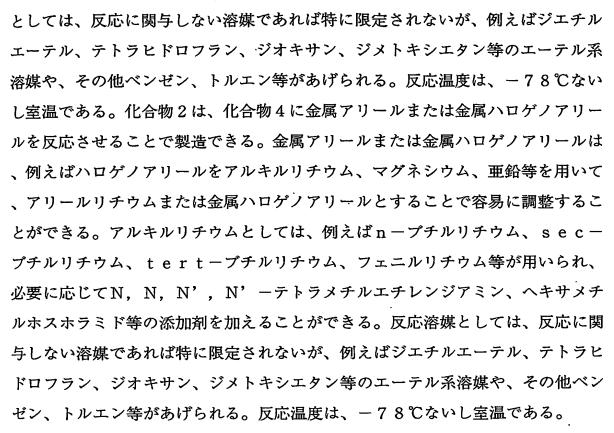
# 製造方法2

【化33】

T<sup>2</sup>
Cy (V)<sub>a</sub>

$$\frac{i)Alkyllithium \text{ or } Lithium \text{ amide}}{ii) R^1-CHO}$$
OHC
$$\frac{R^1-Met-Hal \text{ or } R^1-Met}{R^1-Met}$$
HO
$$\frac{R^1-Met}{R^1-Met}$$
 $\frac{R^1-Met}{R^1-Met}$ 

化合物 2 は、製造方法 2 によっても製造できる。芳香環化合物 1 を、製造方法 1 に従い金属アリールとし、ホルミル化剤と反応させることにより、化合物 4 を製造できる。ホルミル化剤としては、例えば N, N-ジメチルホルムアミド、N-ホルミルピペリジン、メチルフェニルホルムアミド等があげられる。反応溶媒



# [0061]

### 製造方法3

### 【化34】

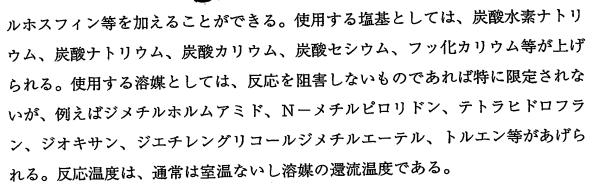
化合物(I)は、4を製造方法1に準じてヒドラジンで閉環してインダゾール 化合物5に導いた後、3位をハロゲン化して化合物6とし、ピラゾール1位を保 護して化合物7とした後、カップリング反応により3-位に置換基を導入し、1 位の脱保護を行うことによって製造できる。カップリング反応により導入できる  $R^{1}$ としては、前記定義と同義であるが、好ましくはh = j = 0の場合である。 ピラゾール3-位に芳香環が直結した化合物8は、アリールボロン酸とのSuz ukiカップリングまたはアリールトリアルキル錫等によるStille反応に より製造できる。また、特に3-位にスチレン類(h=j=0, k=1)を有す る化合物8は、Suzukiカップリング以外にも、化合物7に対しスチレン類 を作用するHeck反応によるカップリングによっても製造できる。3ースチレ ン類化合物8の合成法は、後述する製造方法31から33等に準ずる。3位のハ ロゲン化試薬としては、例えばNーブロモスクシンイミド、Nーヨードスクシン イミド、Nークロロスクシンイミド、臭素、ヨウ素等が用いられ、必要に応じて 2、2'ーアゾジイソブチロニトリル、過酸化ベンゾイル等のラジカル開始剤ま たは水酸化ナトリウム等の塩基を加えることができる。ハロゲン化試薬の使用量 は、原料に対して1.05ないし1.2当量である。溶媒としては、反応に関与 しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばジクロロメタン、クロロホルム 、四塩化炭素等のハロゲン化炭化水素類、その他酢酸エチル、アセトニトリル、 ジメチルスルホキシド、ジメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、通 常室温ないし溶媒の環流温度である。

1位の保護基としては、例えばtertーブトキシカルボニル基、p-トルエンスルホニル基、トリチル基、メトキシメチル基等が挙げられる。tertーブトキシカルボニル基およびp-トルエンスルホニル基の導入は、塩基の存在下、化合物6とジーtertーブチルジカーボネートあるいはp-トルエンスルホニルクロリドと反応させることにより達成される。塩基としては特に限定はされないが、例えばトリエチルアミン、4-N,N-ジメチルアミノピリジン等が好ましい。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒や、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、その他酢酸エチル、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、ジメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、通常0℃ないし溶媒の還流温度である。

トリチル基およびメトキシメチル基の導入は、塩基の存在下、化合物 6 とクロロトリフェニルメタンあるいはクロロメチルメチルエーテルと反応させることに

より達成される。塩基は特に限定されないが、水素化ナトリウム、カリウム t e r t ー ブトキシド、リチウムジイソプロピルアミド、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム等が好ましい。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒や、その他酢酸エチル、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、ジメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、−20℃ないし溶媒の還流温度である。

Heck反応に用いる芳香族オレフィン類や、Suzukiカップリングに用 いるアリールボロン酸は、市販されているものは購入し、市販されていないもの は定法に従い容易に調製することができる。アリールボロン酸の調製は、例えば ハロゲノアリールをアルキルリチウム、マグネシウム、亜鉛等を用いて、アリー ルリチウムまたは金属ハロゲノアリールとした後、ホウ酸トリアルキルと反応さ せてホウ酸エステルとした後、加水分解することで得られる。アルキルリチウム としては、例えばnーブチルリチウム、secーブチルリチウム、tertーブ チルリチウム、フェニルリチウム等が用いられ、必要に応じてN, N, N', N , ーテトラメチルエチレンジアミン、ヘキサメチルホスホラミド等の添加剤を加 えることができる。アリールリチウムとホウ酸トリアルキルとを反応させてホウ 酸エステルとした後の加水分解は、水を添加することでも行えるが、塩酸、硫酸 等の酸を用いることもできる。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれ ば特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキ サン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒が好ましい。反応温度は、−78℃ ないし室温である。Suzukiカップリングに用いるアリールボロン酸または Heck 反応に用いる芳香族オレフィン類の使用量としては、原料に対して1な いし3当量である。使用する触媒としては、例えば酢酸パラジウム(II)、ジク ロロビストリフェニルホスフィンパラジウム (II)、テトラキス (トリフェニル ホスフィン) パラジウム(0)等があげられる。触媒の使用量は、原料に対して 約5%モルである。必要に応じて、触媒の2倍モルのホスフィン配位子、例えば トリーtertーブチルホスフィン、2ー(ジーtertーブチルフォスフィノ **)ビフェニル、2-(ジシクロヘキシルフォスフィノ)ビフェニル、トリフェニ** 

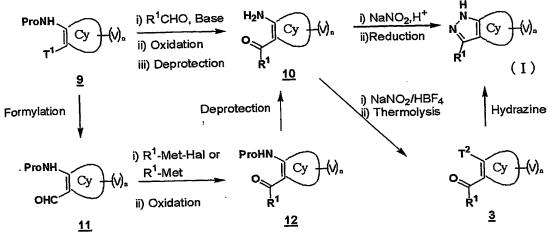


tertーブトキシカルボニル基およびトリチル基の脱保護は、酸で容易に達 成される。酸としては塩酸、硫酸、トリフルオロ酢酸等が用いられる。必要に応 じて、チオフェノール、トリーisoープロピルシラン等のラジカルスカベンジ ャーを加えることができる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に 限定されないが、例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水 素類、メタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、その他アニソール等があ げられる。反応温度は−20℃あるいは溶媒の還流温度である。また、tert ーブトキシカルボニル基およびpートルエンスルホニル基の脱保護は、塩基によ り容易に達成される。塩基としては特に限定されないが、水酸化ナトリウム水、 水酸化カリウム水等が挙げられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれ ば特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール等のアルコール系溶媒 、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等の エーテル系溶媒があげられる。反応温度は室温あるいは溶媒の還流温度である。 メトキシメチル基の脱保護は、一般的に酸処理により達成できるが、酸処理によ り不完全に脱保護されたアミナールが残存する場合は、さらにアンモニア水で処 理することにより達成される。

[0062]

<u>製造方法 4</u>

### 【化35】



化合物(I)は、化合物 9 に対して塩基で処理することにより適当に保護されたアミノ基に隣接する  $\alpha$  位を金属化し、アルデヒドに求核付加して得られたアルコールを酸化、アミノ基の脱保護を順次行うことによってアミノケトン 10 を得た後、アミノケトン 10 をジアゾ化及び還元することによりピラゾールへの閉環を伴い、化合物(I)が製造できる。

アミノ基の保護基としては塩基に耐え得るものであれば特に限定されないが、好ましくは例えば t e r t ー ブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基、メトキシメチル基等が挙げられる。化合物 9 を金属アリールへの変換は、基本的には製造方法1に準ずるが、塩基は 2 当量以上を必要とする。アルコールの酸化は製造方法1に準じた方法で達成できる。アミノ基の t e r t ー ブトキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基、メトキシメチル基等の脱保護は、酸処理により容易に達成できる。使用する酸は製造方法 2 に準ずるが、例えばベンジルオキシカルボニル基等は接触還元等の条件によっても脱保護が可能である。 芳香族アルデヒドの入手が比較的困難などの理由により、化合物 9 より直接化合物 1 0 に導けない場合は、保護されたアミノ基のオルト位をホルミル化し 1 1を得た後、金属アリールまたは金属ハロゲノアリール等の求核付加し、さらにアミノ基の脱保護をすることにより、化合物 1 0 を得ることができる。ホルミル化の条件は製造方法 2 に準ずる。

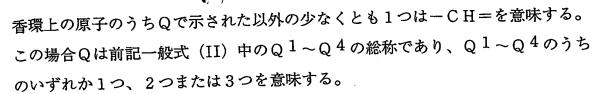
アミノケトン10をジアゾニウム塩とし、塩化錫(II)等で還元することにより、生成する中間体であるヒドラジンを経て閉環体(I)へと導くことができる。

化合物 1 0 のジアゾニウム塩化は、酸の存在下に亜硝酸ナトリウムや亜硝酸イソアミル等の亜硝酸エステルを反応させることで達成される。反応溶媒としては、例えばメタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、水等を用い、酸としては塩酸、硫酸、酢酸等を用いることができる。反応温度は通常 0 ℃付近である。ジアゾニウム塩の還元、それに続くインダゾール環の閉環は、酸の存在下に例えば塩化錫(II)や塩化銅(II)などの還元剤を作用させることで達成され、これらの使用量は通常原料に対し1ないし10当量である。一般に反応系内で自発的に脱水を伴い閉環し、化合物(I)が得られる。反応溶媒としては、例えばメタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、その他塩酸、硫酸、酢酸等を用いることができる。反応温度は通常 0 ℃ないし溶媒の還流温度である。

別法として、アミノ基を適当なハロゲン原子で置換し化合物 3 として、製造方法1の如くヒドラジンで環化することで、化合物(I)を得ることができる。ハロゲン原子は特に限定されないが、ハロゲン原子としてフッ素が原子好ましい。この具体的な方法として、Baltz-Schiemann反応が挙げられ、これを行うことによりフルオロケトン3を導くことができる。Baltz-Schiemann反応は化合物10に亜硝酸ナトリウムや亜硝酸イソアミル等の亜硝酸エステルを四フッ化ホウ素酸中作用させ、ジアゾニウムテトラフルオロホウ酸塩へと変換し、熱分解や光分解を行うことにより達成される。ジアゾ化に用いられる亜硝酸エステルまたは亜硝酸塩は、原料に対し、通常1ないし2当量で、反応温度は好ましくは通常0℃以下で行われる。四フッ化ホウ素酸以外にも、ヘキサフルオロ燐酸、ヘキサフルオロケイ酸、ヘキサフルオロアンチモン酸等を使用することができる。ジアゾニウム塩を単離した後、熱分解は、硫酸バリウムやフッ化バリウム等に希釈して行うか、またはアセトン、ヘキサンなどの有機溶媒中で加熱することもできる。ジアゾニウム塩の単離が困難な場合は塩化銅などの銅塩や銅粉を溶液中に加えて熱分解を行うこともできる。

# [0063]

以下に、側鎖部分の製造方法を含めた一般式(II)で表される化合物の具体的な製造方法を示すが、製造方法はこれらに限定されるものではない。 製造方法5から製造方法11において、Qは窒素原子を意味し、Qが含まれる芳



[0064]

### 製造方法5

### [化36]

製造方法1等を利用して得られるハロゲノケトン化合物13を過酸化物で処理し、N-オキシド14に導いた後、N-オキシド14に対して種々の試薬を作用させることにより、通常配向性の優先する近傍の置換されていない炭素原子上に置換基を導入した化合物15を得ることができる。N-オキシドを原料として導入できる官能基としては、例えばシアノ基、ハロゲン基、アシルオキシ基、アルコキシ基等が挙げられる。得られた化合物15を、製造方法1に準じてヒドラジンで環化することにより、化合物(II)-aを製造することができる。

化合物 1 3 を N ー オキシドに導く方法としては、例えばm ー クロロ過安息香酸、過酸化ベンゾイル、過酸化水素などの過酸化物が用いられ、過酸化物の使用量は原料に対し 1 ないし 1 0 当量である。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、ジクロロメタン、クロロホルム、 1 , 2 ー ジクロロエタンなどのハロゲン系溶媒、ベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒、水、酢酸等が挙げられる。反応温度は通常 0 ℃ないし溶媒の還流温度である。

N-オキシドを利用することにより、近傍の炭素原子をシアノ化する方法は、例えばJ. Org. Chem. 1983,48,1375等に示されるように、シアノ化剤を直接作用するかまたは酸クロリドの存在下でシアノ化剤を作用することで達成される。直接シアノ化を行う試薬として青酸ナトリウム、青酸カリウム、トリメチルシリルシアニド、ジエチルシアノホスフェート等が挙げられ、反応系内にトリエチルアミンや1,8-ジアザビシクロ [5.4.0] ウンデー7-セン、等の塩基を共存させても良い。上記のシアノ化剤と反応に酸クロリド共存

させ実施することも可能で、これらとして塩化ベンゾイル、N, Nージメチルカルバモイルクロリド等が挙げられる。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、ジクロロメタン、クロロホルム、1, 2ージクロロエタンなどのハロゲン系溶媒、アセトニトリル、N, Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ジメチル硫酸等の極性溶媒が用いられる。シアノ化剤、塩基、酸クロリドの使用量は原料に対して1ないし10当量である。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

Nーオキシドを利用することにより、近傍の炭素原子をハロゲン化する試薬としては、オキシ塩化リン、オキシ臭化リン、塩化ベンゾイル、塩化pートルエンスルホニル、クロロ蟻酸エチル、塩化トリフルオロメタンスルホニル、塩化チオニル等が挙げられる。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、ジクロロメタン、クロロホルム、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン系溶媒、ベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド等の溶液中または無溶媒でも行うことができ、使用量は原料に対して1ないし溶媒量である。酸に不安定な基質の場合には、反応系内にトリエチルアミンなどの塩基を共存させることもできる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

N-オキシドの隣接する炭素原子をアシルオキシ化する試薬としては、通常カルボン酸無水物が用いられる。使用量は原料に対して1ないし溶媒量である。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

Nーオキシドの隣接する炭素原子のアルコキシ化は、アルコール中で塩基の存在下クロロ蟻酸エチル、塩化pートルエンスルホニル等を作用させることにより達成される。使用量は原料に対して1ないし10当量である。塩基としては、金属アルコキシド、トリエチルアミン等が用いられ、使用量は原料に対して1ないし2当量である。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、通常導入したいアルコキシ基に相当するアルコール溶媒中で行うのが一般的である。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

[0065]

製造方法6



製造方法 5 と同様な手法を用いた官能基導入を、含窒縮合ピラゾール化合物 1 6 についても汎用することができる。即ち、化合物 1 6 のピラゾール環を保護し、化合物 1 7 に対して過酸化物を作用することにより、任意の窒素原子Qを酸化してNーオキシドに導いた後、Nーオキシドに対して種々の試薬を作用させることにより、配向性の優先する近傍の炭素原子上に置換基を導入し、脱保護することで化合物(II) - a を製造することができる。

含窒縮合ピラゾール環の保護および脱保護は、製造方法3に準じた方法で達成される。なお、ピラゾール環の保護および脱保護の工程は、製造方法から除くこともできるが、収率や汎用性などを勘案して工程中に加えた方が好ましい。

# [0066]

### 製造方法7

## 【化38】

製造方法5におけるNーオキシドと種々の試薬との反応において、反応試剤の配向性により直接的に望ましい位置の炭素原子にハロゲンを除く官能基を導入することが困難な場合は、製造方法7の如く間接的に置換基を望ましい位置に導入することができる。即ち、製造方法5の変法として、一旦Nーオキシドをハロゲン化することにより配向性の優先する位置の炭素原子がハロゲンで置換された化合物18を得て、再び製造方法5と同様な手法を用いて望ましい位置に官能基導入された化合物19を得た後、還元により脱ハロゲン化し、目的とする中間体15

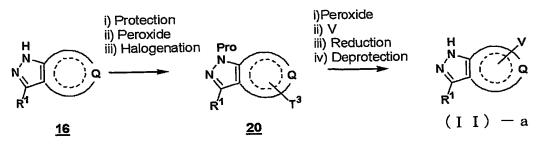
を得ることで達成される。化合物 1 5 を製造方法 1 に従い、ヒドラジンで環化することにより化合物 (II) を得ることができる。ハロゲン T 3 としては脱離容易な塩素、臭素、ヨウ素が挙げられるが、市販可能な試薬としてオキシ塩化リン、オキシ臭化リン等の利用できる塩素、臭素が好ましい。

化合物19で導入したハロゲン基を還元して化合物15へと導く方法としては、例えばパラジウムー炭素、水酸化パラジウムー炭素、酸化白金、ラネーニッケル等を触媒にした水素添加や、亜鉛一酢酸、銅一酢酸等の条件が用いられる。その他ヒドラジンとパラジウム炭素等の条件も知られている。水素添加の溶媒としては反応を阻害しない物であれば特に限定されないがメタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、その他酢酸エチル、ジメチルホルムアミド、トルエン等があげられる。水素添加の触媒の使用量は、原料に対し重量で5%~20%である。水素の圧力は、通常常圧ないし5気圧である。反応温度は通常室温から溶媒の還流温度である。接触還元においては塩基を共存させ、より緩和に反応を行うことができ、例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、トリエチルアミン等が挙げられる。反応温度は通常室温ないし溶媒の還流温度である。亜鉛一酢酸、銅一酢酸等の溶媒としては、水酢酸中で行うか含水酢酸等が用いられ、金属の使用量は、原料に対し3から10当量である。反応温度は通常溶媒の還流温度である。

### [0067]

### 製造方法8

### 【化39】



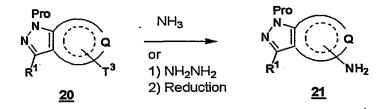
製造方法7と同様に、N-オキシドに作用する反応試剤の配向性により、直接望ましい位置にある炭素原子に官能基を導入することが困難な場合は、製造方法7

と同様な手法を、含窒縮合ピラゾール化合物についても汎用することができる。 即ち、化合物 1 6 のピラゾールの 1 位を保護し、過酸化物で酸化してNーオキシドに導いた後、ハロゲン化して配向性の優先する化合物 2 0 を製造することができる。次いで化合物 2 0 を、再び過酸化物で処理し、適当な試薬を作用させることにより望ましい位置の炭素原子に置換基を導入し、順次脱ハロゲン、脱保護することで化合物(II) - a を製造することができる。化合物 1 6 の保護および脱保護は、製造方法 3 に準じた方法で達成される。

### [0068]

#### 製造方法9

### 【化40】



製造方法8等のように、Nーオキシドにオキシ塩化リンなどのハロゲン化剤を作用させることにより導入されたハロゲン原子の置換位置が、環を構成する窒素原子のオルト位またはパラ位に該当する場合、アミン類を作用させることにより、ハロゲン原子を容易に置換してアニリン21を得ることができる。アニリン21は一級、二級、三級アミンのいずれであっても特に限定されないが、好ましくは一級アミンに変換することができる。一級アミンを導入する方法としては、種々の方法が可能であるが、例えばイミノクロリドをヒドラジンと作用し続いて接触還元によりアミンを導く方法、液体アンモニアや濃アンモニア水を用いてアミンを導入する方法、またはフタルイミドカリウムを作用させた後ヒドラジン等で加水分解しアミンを導入する方法等が挙げられる。上述の反応を利用し、ハライド20をアニリン21へと変換することができる。

ヒドラジンとの反応は、例えば、メタノール、エタノールなどのアルコール系溶媒、トルエン、ベンゼン、テトラヒドロフラン、ジオキサン等種々の溶媒があげられる。ヒドラジンの使用量は通常1ないし溶媒量で、反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。接触還元の方法は、一般にラネーニッケルがよく用

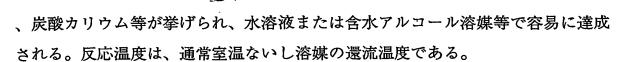
いられる。反応溶媒は含水のアルコール溶媒等が挙げられる。アンモニアを用いたアミノ化は、大過剰のアンモニアを作用することで容易に達成できる。メタノールなどのアルコール溶媒や水で希釈して反応に供することもできるが、直接液体アンモニアを作用させてもよく、場合によっては封管中で行うこともできる。反応温度は通常−78℃から溶媒の還流温度である。フタルイミドカリウムの使用量は通常1ないし2当量で、反応溶媒は、反応に関与しないものであれば特に限定されないが、好ましくはN,Nージメチルホルムアミド、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、ピリジン、テトラヒドロフランやジオキサン等またはメタノールやエタノール等のアルコールが挙げられる。反応系中に塩基を共存させてもよく、例えばトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等が挙げられる。反応温度は通常室温ないし溶媒の還流温度である。導入したフタロイル基の脱保護は、一般に強塩基または還元条件において実施可能であるが、これらとして例えばヒドラジン、硫化ナトリウム、水素化ホウ素ナトリウム等が挙げられる。好ましくはヒドラジンをエタノール中、室温で作用させることにより達成することができ、使用量は原料に対し1ないし溶媒量である。

### [0069]

# 製造方法10

## 【化41】

製造方法 6 等で製造されるNーオキシド 2 2 は、製造方法 5 で例示した如く、Nーオキシドに酸無水物を作用させ、アシルオキシ化を行うことにより化合物 2 3 へ導くことができる。導入されたアシルオキシ基の置換位置が環を形成する窒素原子のオルト位またはパラ位に該当する場合、容易に加水分解されることによりピリドン化合物(II)ー bへと導くことができる。加水分解試薬としては塩酸、硫酸、pートルエンスルホン酸、アルカリでは水酸化ナトリウム、水酸化カリウム

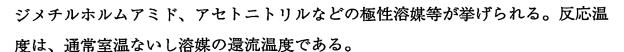


[0070]

### 製造方法11

### 【化42】

製造方法10等により、導入された水酸基の置換位置が環を形成する窒素原子のオルト位またはパラ位に該当する場合、化合物24に塩基の存在下で種々のハロゲン化物を作用させることにより、窒素原子に置換基が導入され、化合物25を得ることができる。使用する塩基としては、水素化ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム等が挙げられ、使用量は通常1ないし2当量である。使用するハロゲン化物は特に限定されないが、臭化物、ヨウ化物が好ましく、使用量は原料に対して通常1ないし3当量である。ハロゲン化物としては脂肪族、芳香族いずれにおいても可能であり、適当な官能基を有していてもよい。芳香族ハロゲン化物の場合は、特にヨウ化物が好ましく、塩基の存在下ヨウ化銅などの金属触媒を加えることにより好結果が得られる。金属触媒の使用量は通常触媒量ないし1当量である。反応性の高いハロゲン化アラルキルやハロゲン化アリル等においては、塩基の代りにヨウ化ナトリウムなどの塩を共存させることで達成される。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、ジクロロメタン、クロロホルム、1、2ージクロロエタンなどのハロゲン系溶媒、ベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、N.Nー



また、化合物24は塩基の存在下トリメチルシリルクロリド等のシリル化剤を作用することにより、水酸基がシリル化された化合物26が得られる。使用される塩基としては特に限定されないが、例えば n ー ブチルリチウム、secーブチルリチウム、tertーブチルリチウム、フェニルリチウム、トリエチルアミン、炭酸カリウム等が挙げられ、使用量は1ないし2当量である。シリル化剤としては、トリメチルシリルクロリドやトリメチルシリルトリフルオロアセテート、トリメチルシリルトリフルオロメタンスルホネート等が挙げられ、使用量は1ないし2当量である。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、ジクロロメタン、クロロホルム、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン系溶媒、ベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒等が挙げられる。反応温度は、-78℃ないし溶媒の還流温度である。

トリメチルシリル基等を導入することにより、化合物26を求核剤として作用させることも可能である。これにより化合物26は、ルイス酸存在下で種々の試薬 Vと求核的に反応し、対応する付加物25を形成する。このような性質を有する化合物26と作用する試薬としては、特に限定されないが、エポキシド、アルデヒド、ケトン、共役エノン等のマイケル受容体等が挙げられ、使用量は原料に対して1ないし2当量である。ルイス酸としては、特に限定されないが、塩化アルミニウム、三フッ化ホウ素ージエチルエーテル錯体、等が用いられ、使用量は1ないし2当量である。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、ジクロロメタン、クロロホルム、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン系溶媒、ベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒等が挙げられる。反応温度は、-78℃ないし溶媒の還流温度である。

化合物 2 5 において保護基の脱保護は製造方法 3 などの方法に準じ、対応する (II) — c が得られる。

[0071]



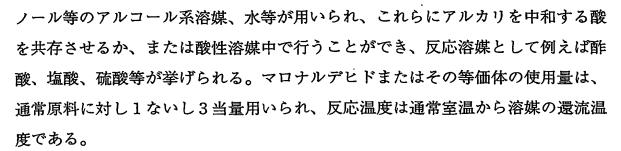
一般式(I) または(II) に含まれる化合物の中には、前述に例示した製造工程を利用した製造方法以外にも、形成する縮合ピラゾール環に応じた固有の製造方法をとることにより、容易に製造できる化合物群が含まれる。以下に特定の複素環合成に対して有用な製造方法を、製造方法12から製造方法18に例示する。これらの化合物群の合成に関しては、勿論前述の製造方法を利用しても製造可能であり、また製造方法は以下の方法のみに限定されるものではないことは言うまでもない。

[0072]

### 製造方法12

#### 【化43】

27 <u>28</u>



化合物28を脱保護することにより化合物29を製造することができる。保護基としては反応に影響を及ぼすものでなければ特に限定されないが、例えば、ベンジル基、ベンジルオキシカルボニル基、メトキシメチル基、tertーブトキシカルボニル基、トリチル基等が挙げられる。

ベンジルオキシカルボニル基、メトキシメチル基、tertープトキシカルボニル基、トリチル基の脱保護は製造方法3に準じて行うことができる。

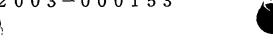
ベンジル基の脱保護は、接触還元等のように活性水素を利用する方法の他、ルイ ス酸を作用させる方法、酸化的に加水分解する方法等が挙げられる。特殊な例と しては、ピリジン塩酸塩中で加熱することにより脱保護できることも知られてい る。接触還元等の触媒としては製造方法7の如く、パラジウムー炭素や酸化白金 などが用いられるが、水素化ナトリウムなどを活性水素種として用いる例もある 。ルイス酸としては、好ましくは塩化アルミニウムなどを用い、使用量は1ない し10当量である。反応溶媒としては、特に反応に関与しない溶媒であれば限定 されないが、ジクロロメタン、クロロホルムなどのハロゲン系溶媒、ベンゼン等 が挙げられる。反応温度は室温ないし溶媒の還流温度である。酸化的な脱保護の 目的で用いられる試薬としては、各種クロム酸、過マンガン酸、セリウムアンモ ニウムサルフェート、二酸化セレン等が挙げられ、各種クロム酸、過マンガン酸 は一般に酸性溶媒中で作用させことにより達成される。反応溶媒は例えば硫酸、 酢酸、塩酸、水、アセトニトリル、アセトン等を単独で使用するか、若しくは相 関移動触媒を共存させることによりジクロロメタンなどの有機溶媒と酸化剤を含 む酸性溶液を二層系とした反応系で実施される。酸化剤は原料に対し1ないし5 当量用い、反応温度は通常室温ないし溶媒の還流温度である。

<u>[0073]</u>



一般式(II)中Q1~Q4において、Q1およびQ4が一N=である1Hーピラゾロ[3,4-b]ピラジン類は、例えば製造方法10のように合成することができる。製造方法9で示される5ーアミノー1Hーピラゾール類27をニトロソ化して化合物30を導いた後、公知の方法(J. Chem. Thechnol. Biotechnol.1990,49(4),311-320等)に従い、α位が置換されたカルボニル化合物を縮合させて1Hーピラゾロ[3,4-b]ピラジン環31を形成することができる。適当な置換基を有する試薬として、特に限定されないが好ましくはシアノ酢酸エステルやシアノアセトアルデヒド等が挙げられる。シアノ酢酸エステルを用いた場合は、縮合において化合物32のようにヒドロキシル基が形成されるが、ハロゲン化し還元することにより除去することが可能である。

ニトロソ化の方法は、一般に酸性溶媒中基質に対して亜硝酸エステルや亜硝酸塩を作用させることで達成される。反応溶媒としては、希塩酸等の強酸が用いられ、エタノールなどのアルコールとの混合溶媒とすることも可能である。使用する亜硝酸塩または亜硝酸エステルとしては、亜硝酸ナトリウム、亜硝酸ナトリウム、亜硝酸イソアミル等が挙げられ、使用量は原料に対し1ないし3当量である。反応温度は通常0℃付近である。縮合反応の溶媒として、反応を阻害しない物であれば特に限定されないがメタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、水等



が用いられ、塩基を共存させることにより達成される。使用する塩基としては、 例えば金属アルコキシド、酢酸ナトリウムが挙げられ、使用量は原料に対し1な いし3当量である。この他の反応溶媒としては、単独でピリジン、トリエチルア ミン、ピコリン等の塩基性溶媒中で実施することも可能である。シアノ酢酸エス テルやシアノアセトアルデヒド等の縮合に供する試薬の使用量は、通常1ないし 3当量であり、反応温度は通常室温から溶媒の還流温度である。

化合物32のハロゲン化試薬としては、オキシ塩化リン、オキシ臭化リン、五塩化リン、ジクロロフェニルホスフィン等が挙げられる。使用量は原料に対し通常1ないし5当量で、反応溶媒はベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒や、N,Nージメチルホルムアミド等が用いられるが、例えばオキシ塩化リン等は無溶媒で用いることもできる。反応温度は、通常室温から溶媒の還流温度である。次に製造方法7等に準じて、ハロゲン基を還元することにより、化合物31を得ることができる。

### [0074]

### 製造方法14

#### 【化45】

i) Protection

1Hーピラゾロ [3, 4-b] ピラジン環化合物31は、製造方法13以外にも製造方法14によっても製造することができる。即ち、公知の方法(Farmaco. Ed. Sci. 1982, 37, 116等)にしたがい、製造方法13で示されるニトロソ化合物30を還元して、ジアミン33とした後、ピラゾロピラジン環5位に選択的に置換基を導入することを勘案し、好ましくはグリオキサール等価体を作用させることにより、化合物34を得ることができる。化合物34に対する置換基の導入は、製造方法6に準じた方法で達成することができる。ニトロソ基を還元する方法としては、例えばパラジウムー炭素、水酸化パラジウム





ー炭素、酸化白金、ラネーニッケル等を触媒にした水素添加や、亜鉛ー酢酸、銅ー酢酸等の条件が用いられる。その他ヒドラジンとパラジウム炭素等の条件も知られている。水素添加の溶媒としては反応を阻害しない物であれば特に限定されないがメタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、その他酢酸エチル、ジメチルホルムアミド、トルエン等があげられる。水素添加の触媒の使用量は、原料に対し重量で5%~20%である。水素の圧力は、通常常圧ないし5気圧である。反応温度は通常室温から溶媒の還流温度である。

[0075]

製造方法15

【化46】

1H-ピラゾロ[3,4-b]ピラジン環化合物 31は、公知の方法(J.Org.Chem.1993,58(22),6155-6157)の如く、製造方法 15によっても製造できる。化合物 30をクロロ蟻酸エステル等で処理することにより環化体 35とした後、各種エナミンを作用させることにより、選択的に 5-に置換基が導入されたピラゾロピラジン環 36を得ることができる。化合物 36を製造方法 3等に準じて脱保護することにより、化合物 31 が得られる。

[0076]



1H-ピラゾロ [4.3-d] ピリミジン環40は種々の閉環反応により合成が 可能であるが、好ましくは例えば製造方法16により合成することができる。即 ち、公知の方法 (Farmaco, Ed. Sci 1984, 39 (7), 6 18) で得られる4-アミノー1H-ピラゾール-2-イルカルボン酸エステル 37を原料として、公知の方法 (Chem. Pharm. Bull. 1983, 31,1228) でホルムアミドを作用させ、1H-ピラゾロ[4,3-d]ピ リミジン-7-オール38を得た後、前述の製造方法13に準じた方法で、アル コールを除去し、5位に置換基を導入することができる。即ち、化合物38を製 造方法13に準じてハロゲン化し、続いて製造方法3に準じてピラゾールを保護 して化合物39を製造した後、製造方法6等に準ずる方法で5位に置換基を導入 し、還元により脱ハロゲン化、脱保護を行うことにより目的物40を製造するこ とができる。ホルムアミドとの縮合反応は、溶媒としては、反応に関与しないも のであれば特に限定されないが、エタノールなどのアルコール系溶媒、テトラヒ ドロフラン、ジエチルエーテル等のエーテル系溶媒、ベンゼン、トルエン等の炭 化水素系溶媒があげられる。ホルムアミドの使用量は原料に対し1ないし溶媒量 で、反応温度は室温ないし溶媒の還流温度である。

#### [0077]

#### <u>製造方法17</u>



$$R^{1}$$
 $NH_{2}$ 
 $H_{2O}$ 
 $H_$ 

その他の1H-ピラゾロ [4, 3-d] ピリミジン環化合物 40 の構築法として、製造方法 17 のように種々のピラゾール類縁体を出発原料として選択することができる。製造方法 16 に記載した 4-r ミノー1H-ピラゾールー2-1 イルカルボン酸エステル 37 に類縁の化合物として、好ましくは例えば公知の方法(Bioorg. Med. Chem. Lett. 2000, 17(10), 1983 -1986) により合成される化合物 41 等が挙げられる。

化合物41は、製造方法17に示す如く、種々の環化反応により環を構築するための有用な中間体である。例えば化合物41は公知の方法(Pharmazie ,1996,51(12),983-984)を用いて、蟻酸またはオルト蟻酸アルキルを作用させ縮合することにより1H-ピラゾロ[4,3-d]ピリミジン-7-オール誘導体42または化合物38を得ることができる。さらに、化合物38は前述の製造方法16に従い、ハロゲン化、保護、過酸処理、N-オキシドに対する種々の試薬を作用し、還元、脱保護を順次行うことにより、好ましくは5位に官能基が導入された化合物40を製造することができる。

公知の方法(J. Med. Chem. 1988, 31, 454)に従い、化合物

41を容易に脱水して得られる化合物 43に対して適当なカルボン酸無水物と縮合することにより、5位に官能基を導入することも可能である。

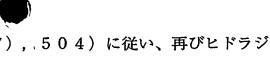
同様に、化合物 4 1 は種々のカルボン酸誘導体と縮合し、環化体 4 2 を製造することができる。 4 1 に対して作用する縮合剤としては、好ましくは酸クロリドや酸無水物が挙げられる。用いる試薬によっては、中間体 4 4 を経て段階的に環化が達成される。これらの縮合環の形成反応に関して、例えば公知の方法として(Heterocycles. 2000, 53 (12), 2643-2652)等に詳述される。縮合により 5 位が置換された 1 Hーピラゾロ [4, 3-d] ピリミジン-7-オール 4 2 を、製造方法 1 3 に準じてハロゲン化し、還元することにより得ることができる。

### [0078]

#### 製造方法18

### 【化49】

1Hーピラゾロ [4, 3-e] [1, 2, 4] トリアジン環化合物 49の構築は、例えばセリン誘導体 45を原料とすることにより容易に合成することができる。化合物 45のアミノ基を定法に従って、ジメチルアミノメチリデン化して化合物 46の如くホルミル等価体を導入し、公知の方法(J. Het. Chem. 1985, 22(2), 409)に基づき、化合物 46をヒドラジンで処理することにより6-ヒドロキシトリアジン環が構築できる。続いて、化合物を製造方法 1等の方法を用いて酸化して化合物 47を製造し、公知の方法(Pharmaz



ie, 1984, 39 (7), 504) に従い、再びヒドラジンで処理することにより、1H-ピラゾロ [4, 3-e] [1, 2, 4] トリアジン環化合物 48 が構築できる。続いて製造方法 6 等で示した方法を用いて側鎖部分を導入し、化合物 49を製造することができる。

### [0079]

以下に、側鎖部分の製造方法を含めた一般式(I)-Aで表される化合物の具体的な製造方法を示すが、製造方法はこれらに限定されるものではない。一般式(I)-Aは一般式(I)のうちСуが5員芳香族複素環であるものを示す。式中、 $U^1 \sim U^3$ はそれぞれ独立して-O-,  $-NV^1-$ , -SV-, -CV=, -N=または-CO-を意味するものであって、 $U^1 \sim U^3$ のうち少なくともつつは-O-,  $-NV^1-$ , -SV-, -N=を意味し、Uは-OH、 $-NH_2$ 、-SHを意味する。

## [0080]

製造方法 $19\sim2$ 1は4位の $U^1$ がヘテロ原子の場合について説明する。

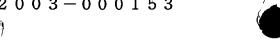
# 製造方法19

#### 【化50】

一般式(I)-Aにおいて、 $U^1$ がヘテロ原子、 $U^2$ または $U^3$ のうち少なくとも一つが-CH=である場合、化合物 50 の1位を保護した化合物 51 に対して、その配向性を利用した求電子置換反応により種々の官能基を $U^2$ または $U^3$ に相当する位置に導入し、脱保護することで化合物(I)-A-1を製造することができる。求電子置換反応により導入できる官能基としては、例えばハロゲン基、スルホン基、ニトロ基、アシル基等が挙げられる。

ハロゲン化は製造方法3に準じて行うことができる。

スルホン化する方法としては、硫酸のようにプロトン存在下での反応、ピリジン サルファトリオキシドのようにプロトンが存在しない条件などが用いられる。



スルホン化剤の使用量は、原料に対して1.05ないし1.2等量である。反応 は無溶媒で行なえる場合もあるが、溶媒を用いることもできる。溶媒としては、 反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばジクロロメタン、ク ロロホルム、四塩化炭素等のハロゲン化炭化水素類等があげられる。反応温度は 通常室温ないし溶媒の還流温度である。

ニトロ化する方法としては、濃硝酸、発煙硝酸、硝酸と硫酸の混酸、硝酸ナトリ ウムあるいは硝酸カリウムと硫酸の混合物、硝酸アセチル、硝酸トリフルオロア セチル、ニトロニウムトリフルオロメタンスルホナートやニトロニウムテトラフ ルオロボラートなどのニトロニウム塩等が用いられる。ニトロ化試薬の使用量は 、原料に対して1. 05ないし溶媒量である。反応は無溶媒で行える場合もある が、溶媒を用いることもできる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば 特に限定されないが、例えばジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素等のハ ロゲン化炭化水素類、ヘキサン、ペンタン等の炭化水素類、ニトロニウム塩を用 いる場合には、スルホランあるいはアセトにトリルを用いることができる。反応 温度は通常−20℃ないし溶媒の還流温度である。

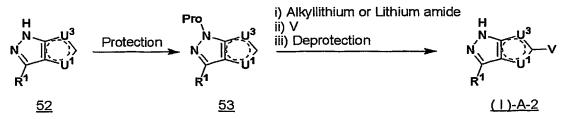
アシル化する方法としては、Friedel-Crafts反応を用いるのが望 ましい。

U <sup>1</sup> がN H 基の場合は1位の保護と同様に適当な保護基により保護し、最終工程 で脱保護してもよい。1位の保護、脱保護は、製造方法3に準じた方法で達成さ れる。

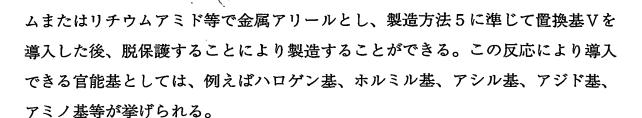
### [0081]

### 製造方法20

### 【化51】



 $U^2$  に相当する位置への置換基を導入した(I)-A-2 は、 $U^2$  が-CH=で ある化合物52のピラゾール1位を保護し化合物53を得た後、アルキルリチウ



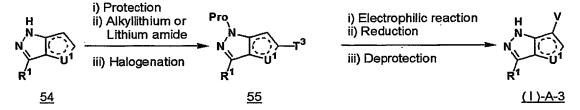
(I) -A-2は以下のように製造される。化合物53を製造方法1に準じて金属アリールへと変換した後、種々の試薬と作用し、脱保護することにより製造することができる。種々の試薬として、例えば以下のものが挙げられる。ハロゲン化剤としては、例えばヨウ素、N-ヨードコハク酸イミド、臭素、N-ブロモコハク酸イミド等があげられる。ホルミル化剤としては、例えばN, N-ジメチルホルムアミド、N-ホルミルピペリジン、メチルフェニルホルムアミド等があげられる。アジド化剤としては、アジドメチルトリメチルシラン、トルエンスルホニルアジド等があげられる。

ピラゾール環1位の保護、脱保護は、製造方法3に準じた方法で達成される。また、化合物53を金属アリールへと変換する手法は、製造方法1に準じる。

# [0082]

### 製造方法21

#### 【化52】



製造方法19において、 $U^2$ および $U^3$ が-CH=で、 $U^3$ への配向性を利用した求電子置換反応で選択的に置換基を導入するのが困難である場合、製造方法20と同様に化合物54のピラゾール1位を保護し、アルキルリチウムまたはリチウムアミド等で金属アリールとし、ハロゲン化剤と反応させることで $U^2$ がハロゲン化された化合物55とした後、求電子置換反応で $U^3$ に置換基を導入し、順次還元、脱保護することで化合物(I)-A-3を製造することができる。1位の保護、脱保護は、製造方法3に準じた方法で達成される。

#### <u>[0083]</u>





製造方法  $22\sim23$  は  $5-U^2$  がヘテロ原子の場合について説明する。

### 製造方法22

【化53】

 $U^2$ がヘテロ原子、 $U^1$ または $U^3$ のうち少なくとも一つが-CH=である場合、化合物 56 の1位を保護した化合物 57 に対して、製造方法 19 に準じた手法により、 $U^1$ あるいは $U^3$ に置換基を導入した化合物(I) -A-4を製造することができる。

### [0084]

#### 製造方法23

【化54】

化合物(I)-A-4は製造方法20に準じた手法によっても製造することができる。

## [0085]

製造方法 $24\sim26$ は6位の $U^3$ がヘテロ原子の場合について説明する。

### 製造方法24

【化55】

 $U^3$ がヘテロ原子、 $U^1$ または $U^2$ のうち少なくとも一つが-CH=である場合



、製造方法19に準じた手法により、 ${\tt U}^{\,1}$ あるいは ${\tt U}^{\,2}$ に置換基を導入した化合

物(I)-A-5を製造することができる。

# [0086]

### 製造方法25

【化56】

U  $^2$  に相当する位置への置換基を導入した化合物(I)-A-6 は製造方法  $^2$  0 に準じた手法により製造することができる。

# [0087]

### 製造方法26

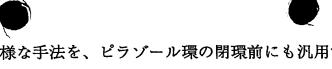
### 【化57】

製造方法23で、 $U^1$ および $U^2$ が-CH=で、 $U^1$ への配向性を利用した求電子置換反応で選択的に置換基を導入するのが困難である場合、製造方法24と同様に化合物62のピラゾール1位を保護し、製造方法21に準じた手法により化合物 (I)-A-7を製造することができる。

### [0088]

### 製造方法27

# 【化58】



製造方法19~25と同様な手法を、ピラゾール環の閉環前にも汎用することができる。即ち、化合物64に置換基Vを導入した後、ヒドラジン一水和物でピラゾール環を閉環させることで化合物(I)-Aを製造することができる。ヒドラジン一水和物で環化反応は、製造方法1に準じて行うことができる。

## [0089]

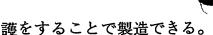
一般式(I) -Aに含まれる化合物の中には、前述に例示した製造工程を利用した製造方法以外にも、形成する縮合ピラゾール環に応じた固有の製造方法をとることにより、容易に製造できるものがある。以下に特定の複素環合成に対して有用な製造方法を、製造方法28から製造方法30に例示する。これらの合成に関しては、勿論前述の製造方法によっても製造可能であり、また製造方法は以下の方法のみに限定されるものではない。

### [0090]

### 製造方法28

## 【化59】

化合物 6 9 は公知の方法(U=水酸基:例えば J. Org. Chem. 1992, 57, 5680-5686.、 U=チオール基:例えば J. Heterocycle. Chem. 1990, 27, 567.、U=アミノ基:例えば Synthesis 1987, 1124.)により容易に合成できる化合物 6 6のピラゾール 4位をヨウ素化あるいは臭素化して化合物 67とし、トリメチルシリルアセチレンを Sonogashiraカップリングさせた後、脱トリメチルシリル化を行い得た化合物 68を芳香環化させた後、脱保



化合物 6 6 の 4 位のハロゲン化において、置換されるハロゲン原子としてヨウ素 または臭素が好ましい。化合物 6 6 を、製造方法 1 に準じてハロゲン化し、化合物 6 7 を製造することができる。

Sonogashiraカップリングに用いるトリメチルシリルアセチレンは、市販されているものを購入した。トリメチルシリルアセチレンの使用量としては、原料に対して1ないし3当量である。使用する触媒としては、特に限定されないが例えば酢酸パラジウム(II)、ジクロロビストリフェニルホスフィンパラジウム(II)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)等があげられる。触媒の使用量は、原料に対して約0.1%モルである。必要に応じて、触媒と同量ないし2倍量の添加剤、例えばヨウ化銅(I)、トリフェニルホスフィン等を加えることができる。使用する塩基としては、特に限定されないが例えばトリエチルアミン、ジイソプロピルアミン、ピペリジン等があげられる。使用する溶媒としては、反応を阻害しないものであれば特に限定されないが、例えばジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチレングリコールジメチルエーテル、トルエン、キシレン等が好ましい。反応温度は、通常は室温ないし溶媒の還流温度である。

脱トリメチルシリル化はフッ素アニオンあるいは酸で容易に達成できる。フッ素アニオンとしてはフッ化テトラブチルアンモニウム、フッ化水素、フッ化カリウム、フッ化セシウム等が用いられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、メタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、水、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、トルエン等が上げられる。反応温度は一20℃ないし溶媒の還流温度である。酸としては塩酸、硫酸、トリフルオロ酢酸等が用いられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、メタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン等が上げられる。反応温度は一20℃あるいは溶媒の還流温度である。芳香環化はSonogashiraカップリングと同条件で達成できる。



Uが窒素原子の場合は1位の保護と同様に適当な保護基により保護し、最後に脱保護してもよい。ピラゾール1位およびUの保護、脱保護は、製造方法1に準じた方法で達成される。

### [0091]

### 製造方法29

【化60】

化合物 72 は文献既知(例えば J. Heterocycle. Chem. 1982, 19, 117.)の手法により容易に合成できる化合物 70 のピラゾール 4 位を V ilsmeier 反応でホルミル化して化合物 71 とし、芳香環化した後、脱保護することで製造できる。

Vilsmeier反応はオキシ塩化リンとホルムアミドによるメチレンイミニウム化合物で達成されるが、ホルムアミドとしてはN,Nージメチルホルムアミドが好ましい。オキシ塩化リンの使用量としては、原料に対して1ないし2当量、N,Nージメチルホルムアミドの使用量としては、原料に対して1ないし溶媒量である。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、無溶媒あるいはホルムアミドとして用いたN,Nージメチルホルムアミドが好ましい。反応温度は、通常は0℃ないし溶媒の還流温度である。

芳香環化の手法としては文献既知の手法を用いることができる。ヘテロ原子の種類によって異なるが、例えばフラン環の場合は三フッ化ホウ素ージエチルエーテル錯体などのルイス酸(例えばSynth. Commun. 1999,29, 729-747.)、トリフルオロ酢酸やp-トルエンスルホン酸といったプロトン酸(例えばJ. Org. Chem. 1998, 63, 2909-2917.)等を用いることができる。チオフェン環の場合はLawesson試薬によって水酸基をチオール基に変換する方法(例えばJ. Org. Chem. 1998, 63, 2909-2917.)、水酸基を臭素



化した後、閉環する方法(例えば」. Heterocycle. Chem.

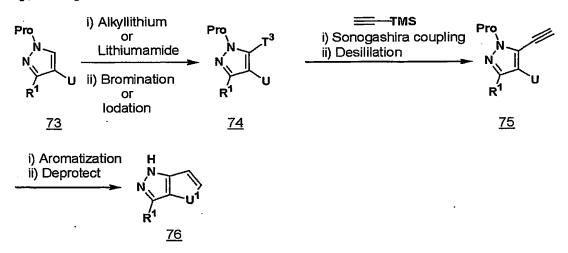
1998, 35, 71-75.)等を用いることができる。水酸基の臭素化は三臭化リン、48%臭化水素酸等で行なうことができる。ピロール環の場合は水酸基をアルデヒドに酸化し、ジアルデヒドとしてから閉環する方法(例えばTetrahedoron, 1979, 35, 1433.)、ホルミル基を還元して得られるジオールをジ臭素化体として閉環する方法(例えばSynthesis, 1975, 252.)等を用いることができる。水酸基のアルデヒドへの酸化は二酸化マンガン等で行なうことができる。ホルミル基のアルコールへの還元は水素化ホウ素ナトリウム等で、ジオールのジ臭素化は三臭化リン、48%臭化水素酸等で行なうことができる。

ピラゾール1位の保護、脱保護は、製造方法1に準じた方法で達成される。

### [0092]

### 製造方法30

### 【化61】



化合物 7 6 は公知の方法(U=水酸基:例えば J. Chem. Soco, Perkin Trans., 1985, 81.、 U=アミノ基:例えば J. Am. Chem. Soc. 1950, 72, 2978.)により容易に合成できる化合物 7 3 を原料とすることにより製造できる。即ち、化合物 7 3 のピラゾール 5 (または 3) 位を、アルキルリチウムまたはリチウムアミド等で金属アリールとし、ヨウ素化あるいは臭素化して化合物 7 4 とし、トリメチルシリルアセチレンを Sonogashiraカップリングさせた後、脱トリ





メチルシリル化を行い、得た化合物 7 5 を芳香環化させた後、脱保護をすることで製造できる。Uがチオール基の場合には、例えば公知の方法(Org. Synth. 1955, III, 809.)等を用いて、アミノ基を亜硝酸ナトリウム等でジアゾニウム化した後、ジチオ炭酸 Oーエチルカリウム等で処理することにより製造できる。または、例えば公知の方法(J. Heterocycle. Chem. 1991, 28, 41.)等を利用し、Nーヨードコハク酸イミド、Nープロモコハク酸イミド等でピラゾールの 4位をハロゲン化した後、チオール基を導入することでも製造できる。

化合物 7 3 の金属アリールへの変換およびそれに続くヨウ素化あるいは臭素化は製造方法 1 に準じ、化合物 7 4 から化合物 7 5 への変換、即ち、Sonogas hiraカップリングおよびそれに続く脱トリメチルシリル化の工程は、製造方法 2 8 に準ずる。また、ピラゾール 1 位の保護、脱保護は、製造方法 1 に準じた方法で達成される。

## [0093]

以下の製造方法31から製造方法38に例示される一般的合成法は、前記一般式 (I) 中 $R^1$ が式 $-(CO)_h-(NR^a)_j-(CR^b=CR^c)_k-Ar^c$  同意義である。例示する製造方法は、 $R^1$ 部分の変換を中心に詳述したものであって、例示する製造方法のみに限定されるものではない。したがって、例えば任意の反応経路においてVの導入や変換を行う工程が適当に存在していてもよく、ピラゾール環が任意の製造工程において保護されていても、工程になんら支障はない。

# [0094]



【化62】

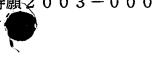
前記一般式(I)中、(h=j=0, k=1)で表される化合物(I)-aは、化合物 7703位をハロゲン化、1位を保護し79とした後、Heck反応あるいはSuzuki反応で化合物 80とし、脱保護することで製造することができる。

化合物 7 7 の 3 位のハロゲン化を製造方法 3 に準じた方法で行い、化合物 7 8 を得ることができる。化合物 7 8 におけるピラゾール 1 位の保護基としては、特に限定されないが、 t e r t ーブトキシカルボニル基、トリチル基等が好ましく、製造方法 3 に準じ化合物 7 9 へと導くことができる。

化合物 7 9 に対して、製造方法 3 に準じた手法で H e c k 反応または S u z u k i カップリングを行うことにより化合物 8 0 を製造することができる。

化合物 8 0 の脱保護は、製造方法 3 に準じ、酸で処理することにより容易に化合物 (I) - a を製造することができる。

[0095]



【化63】

Pro 
$$R^b$$
 Base  $R^b$  Deprotection  $R^b$   $R^b$  Base  $R^b$   $R$ 

Arとピラゾールとの位置関係が(I) — aとは異なる、cisである化合物(I) — bは、製造方法31で使用したボロン酸とは異なる位置異性体に相当するボロン酸を用いることにより製造できる。化合物79を出発原料として化合物81を経て、製造方法31と同様に(I) — bを製造できる。

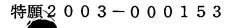
### [0096]

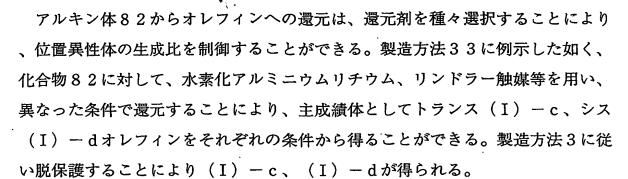
### 製造方法33

### 【化64】

前記一般式 (I) 中、  $(h=j=0, k=1, R^b=R^c=H)$  で表される (I) -c および d は、化合物 7.9 を S o n o g a s h i r a 反応でアルキニル化合物 8.2 とした後、オレフィンに還元することで製造できる。

Sonogashira反応に用いられるアセチレン誘導体は、市販のアリールハライドをトリメチルシリルアセチレンとSonogashira反応を行い、トリメチルシリル基を酸で除去することで容易に調製される。製造方法28に準じた方法で、化合物79から化合物82を製造することができる。





### [0097]

### 製造方法34

# 【化65】

前記一般式 (I) 中  $(h=j=0, k=1, R^b=H)$  で表される (I) -eは 、アルデヒド83をピラゾール84へと変換した後、3位のメチル基をメチルア ルコール、さらにホルミル基を導入した後、Wittig反応を行うことで製造 できる。

アルデヒド83のピラゾール84への変換は、例えばアルデヒド83にメチルリ チウムあるいはメチルマグネシウムブロミド等のメチル金属を反応させた後、得 られたアルコールを製造方法1に準じ酸化し、ヒドラジンを作用することにより 達成される。化合物84から化合物85への変換は、例えばハロゲンを導入した 後、塩基で処理し加水分解することで達成される。ハロゲンの導入は製造方法3 と同様に行うことができ、必要に応じてピラゾールを保護してもよい。アルコー ル85への変換は、化合物84に対して例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウ ム等で直接変換することもできるが、一旦酢酸ナトリウム、酢酸カリウム等を反



応させてアセテートへ変換した後、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等でアセテートを加水分解することでも得られる。その他、化合物84のピラゾール3位のメチル基を適当な酸化剤で酸化することにより、化合物86を製造することも可能である

アルコール化合物 8 5 からアルデヒド 8 6 への酸化は、製造方法 1 に準じて行うことができる。化合物 8 6 のWittig反応は、化合物 8 6 をホスホニウムイリドと作用させ達成される。ホスホニウムイリドは、例えば市販のアラルキルハライド等をエーテル系溶媒中トリフェニルホスフィンと反応させホスホニウム塩とした後、水素化ナトリウム、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム、金属アルコキシド等の塩基で処理することによって容易に合成できる。化合物 8 6 のWittig反応の反応溶媒としては、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒や、ベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒、メタノール等のアルコール類の他、N,Nージメチルホルムアミド等があげられる。塩基の使用量は原料に対し通常 1 ないし 3 当量である。反応温度は、0℃ないし溶媒の還流温度である。

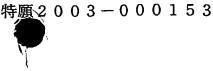
[0098]

製造方法35

【化66】

前記一般式(I)中(h=j=0, k=1)で表される化合物(I)-fは、アルデヒド86に例えばアルキルリチウム、アリールリチウム等の金属試薬を反応させアルコールに変換した後、製造方法1に準じて酸化することによりケトン87とした後、製造方法34と同様にWittig反応に付すことで得られる。

[0099]



【化67】

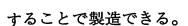
製造方法34や製造方法35等の合成原料である化合物86は、例えば、ハロゲン化合物78の1位をnーブチルリチウムあるいはフェニルリチウムでリチオ化した後、3位ハロゲンをsecーブチルリチウムあるいはtertーブチルリチウムでリチオ化した後、N,Nージメチルホルムアミド、Nーホルミルピペリジン、メチルフェニルホルムアミド等と反応させることでも製造できる。nーブチルリチウムあるいはフェニルリチウムの量は、原料に対して1ないし2当量である。secーブチルリチウムあるいはtertーブチルリチウムの量は、原料に対して1ないし2当量である。N,Nージメチルホルムアミド等のホルミル化剤の量は、原料に対して1ないし5当量である。反応溶媒はジエチルエーテール、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒が好ましい。反応温度は一78℃ないし室温である。必要に応じてピラゾールを保護して、製造方法1と同様な手法をとることもできる。この場合の塩基は使用量は、理論量ないし2当量である。また、ホルミル化合物86は、化合物77を製造方法29と同様に、Vilsmeier反応に付すことでも製造できる。

### $[0\ 1\ 0\ 0]$

#### 製造方法37

### 【化68】

前記一般式(I)中(h=1, j=k=0)で表される化合物(I)ーgは、製造方法1に準じ化合物 8 6 と金属アリールまたは金属ハロゲノアリールを反応させてアルコール 8 8 とし、同様に製造方法1 に準じてアルコールをケトンへ酸化



なお、化合物(I) -gは、化合物 8601位へ適当な保護基を導入して、上記の製造方法を実施することもできる。

### [0101]

# 製造方法38

### 【化69】

前記一般式 (I) 中 (h=j=1, k=0) で表される化合物 (I) -h は、化合物 8 6 の 1 位を保護した後、ホルミル基を酸化してカルボン酸 9 0 とした後、順次アミド化、脱保護をすることで製造できる。

化合物 8 9 の 1 位への保護の導入は、製造方法 1 に準じて行うことができる。化合物 8 9 のカルボン酸 9 0 への酸化剤としては、例えばジョーンズ試薬、ピリジニウムジクロメート、亜塩素酸ナトリウムがあげられる。溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を用いることができ、例えばジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、その他酢酸エチル、N, Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が上げられる。反応温度は 0 ℃ないし溶媒の還流温度である。

カルボン酸90のアミド化は、後述の製造方法41に従い達成することができる。また、カルボン酸90のアミド化は、カルボン酸90を例えば塩化チオニル、塩化オキザリル等を用いて酸クロリドとした後、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等の塩基存在下に、アミンとSchotten-Baumann反応に付すことでも行える。

1位保護基の脱保護を、製造方法1に準じて行ない、(I) - hが製造できる。

#### \_[0102]\_

以下の製造方法は、一般式(I)(II)(III)で表される縮合ピラゾール環を形成した後の代表的な官能基変換について具体的に述べる。なお、以下に示

す製造方法は、縮合ピラゾール環を形成した後に限定して適用されるものではなく、ピラゾール環を形成する前の製造工程で実施してもよく、また予め適当な官能基を有する市販の原料や中間体等を用いてもよい。導入される置換基の多様性は、製造方法に例示される方法のみに限定されるものではない。

### [0103]

#### 製造方法39

### 【化70】

一般にハロゲン化アリールは、シアノ化剤によって容易にシアノ基に置換するこ とができる。ハロゲン原子 $T^3$ としては塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子を示す が、臭素またはヨウ素原子が望ましい。また、ハロゲン原子の置換位置が芳香環 を形成する窒素原子のオルト位またはパラ位に相当する場合においては、ハロゲ ンは塩素原子であってもよい。また、ピラゾール環の保護基は、必要ない場合も あるが、通常保護基を有する方が好ましい。化合物91に対して作用するシアノ 化剤としては、シアン化亜鉛、シアン化リチウム、シアン化ナトリウム、シアン 化カリウムなどが挙げられ、テトラキストリフェニルホスフィンパラジウム、ト リス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム、ジクロロビストリフェニルホス フィンパラジウム、パラジウムジアセテートなどの遷移金属触媒を用い、場合に よってはヨウ化銅または、トリフェニルホスフィンや1.1'ービス(ジフェニ ルホスフィノ)フェロセンなどのホスフィンリガンドを触媒量加えて反応を促進 することで達成される。用いる溶媒としては、ジメチルホルムアミド、Nーメチ ルピロリドン、プロピオンニトリル、アセトニトリル等が好ましい。反応温度は 80℃から150℃の範囲が好ましい。また、シアン化銅と化合物91をジメチ ルホルムアミドやN-メチルピロリドンなどの溶媒中で140℃から200℃の 範囲で反応させることによってもニトリル92が製造できる。

#### \_[0 1 0 4 ]

### 製造方法40

### 【化71】

化合物 9 2 等の脱保護により容易に製造される化合物 9 3 のニトリルの加水分解は、酸またはアルカリを用いて達成される。酸としては塩酸、含水硫酸等があげられる。無溶媒でも反応できるが、溶媒を用いる場合は、例えばメタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール系溶媒、その他酢酸等があげられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。アルカリとしては、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等があげられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール系溶媒等が好ましい。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。この製造例中において、例えば t e r t ーブトキシカルボニル基、トリチル基等を保護基にもつ化合物 9 2 の加水分解条件では、一般的に脱保護され 9 4 が生成する。

## <u>[0105]</u>

#### 製造方法41

#### 【化72】

H  
N  
Cy 
$$(V)_{n-1}$$
  
COOH

Y-NH<sub>2</sub>

N

Cy  $(V)_{n-1}$ 

CONH-Y

94

95

カルボン酸 9 4 のアミド化は、アミンおよび縮合剤を混合する事で達成される。縮合剤としては、例えばジシクロヘキシルカルボジイミド、ジイソプロピルカルボジイミド、1-xチルー  $3-(3-\tilde{y}$ メチルアミノプロピル)カルボジイミド、1-xチルー  $3-(3-\tilde{y}$ メチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩等があげられる。必要に応じて 1-x にいて 1

シスクシンイミド等を添加する事ができる。溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を用いることができ、例えばジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン系溶媒、エーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、その他酢酸エチル、N, N-ジメチルホルムアミド、トルエン等が上げられる。反応温度は、通常0℃ないし溶媒の還流温度である。

### [0106]

### 製造方法42

【化73】

化合物94のカルボキシル基を、例えばCurtius転位などによりさらに別のアミノ基等の官能基に変換する場合は、製造方法42に示すように、必要に応じてピラゾール環に保護基を導入し、化合物96へ変換することが望ましい。これに該当する種々の保護基が可能であるが、好ましくはトリチル基等が挙げられる。塩基としてはあらゆる塩基が可能であるが、好ましくは水素化ナトリウム等が挙げられ、使用量は2ないし3当量である。使用する試薬は好ましくはトリチルクロリドが挙げられ、使用量は1ないし2当量である。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド等が好ましい。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

#### \_[0107]

# 【化74】

Curtius rearrangement

Pro
N

Cy
$$(V)_{n-1}$$

COOH

R

Pro
N

Cy
 $(V)_{n-1}$ 

N

Cy
 $(V)_{n-1}$ 

N

Cy
 $(V)_{n-1}$ 

ii)  $(YCO)_2O$ ,

YCOOH,

YSO<sub>2</sub>Cl .etc

N

R

H

N

Cy
 $(V)_{n-1}$ 

HN

Cy
 $(V)_{n-1}$ 

Exp
 $(V)_{n-1}$ 

Operated in the properties of the properti

縮合ピラゾール環化合物96に導入したカルボキシル基はCurtius転位に よりアミノ基へと変換することにより化合物97が得られる。化合物96のCu rtius転位は、例えばジフェニルホスホリルアジドとトリエチルアミン、ジ イソプロピルエチルアミン等のアミンを用いてイソシアネートとした後にアルコ ールと反応させるか、チオニルクロリド、オキザリルクロリド等で酸クロリドと し、リチウムアジド、ナトリウムアジド、カリウムアジド等を用いてイソシアネ ートとした後にアルコールと反応させることで達成される。用いるアルコールは 、特に限定されるものではないが、ベンジルアルコールやtertーブタノール などが特に好ましい。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定さ れないが、例えば、トルエン、ベンゼン、テトラヒドロフラン、ジオキサン等が 挙げられ、若しくは t e r t ー ブタノール等のアルコールを溶媒量用いて行って もよい。通常反応温度は室温から溶媒の還流温度である。カーバメートの脱保護 は、例えばtertーブトキシカルボニル基の脱保護は、酸で容易に達成される 。酸としては塩酸、硫酸、トリフルオロ酢酸等が用いられる。必要に応じて、チ オフェノール、トリーisoープロピルシラン等のラジカルスカベンジャーを加 えることができる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定され ないが、例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ア ニソール等があげられる。また、ベンジルオキシカルボニル基の脱保護は、水素 添加により容易に達成される。水素添加の試薬としては、特に限定されないが、 例えばパラジウムー炭素、酸化白金、水酸化パラジウムー炭素等があげられる。 水素の圧力は1ないし5気圧である。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であ れば特に限定されないが、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジ オキサン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒や、ジクロロメタン、クロロホ ルム等のハロゲン化炭化水素類、その他酢酸エチル、アセトニトリル、トルエン、ジメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

アミン97のアミド化は、カルボン酸および縮合剤を混合する事で達成される。 縮合条件は、製造方法41に準じる。

化合物 9 7 が含窒素芳香族アミンに該当する場合、即ち例えば化合物 2 1 等のアミド化は、前述のような縮合剤を用いた方法でも達成できるが、塩基の存在下に酸クロリドまたは酸無水物を作用させる方法が好ましい。塩基としては特に限定はされないが、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等があげられる。溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を用いることができ、例えばジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン系溶媒、エーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、その他酢酸エチル、トルエン等が上げられる。一反応温度は、通常 − 7 8 ℃ないし溶媒の還流温度である。また、含窒素芳香族アミンのアミド化としてトリフェニルホスフィンおよびブロモトリクロロメタンを用いた脱水縮合も可能である。

## [0108]

### 製造方法44

#### 【化75】

Pro N Cy (V)<sub>n-1</sub>
Amination N Cy (V)<sub>n-1</sub>

$$R^{1}$$

$$91$$

$$97$$

一般にアリールハライドは、パラジウム触媒を用いたカップリング反応でアミノ基に置換することができる。化合物91におけるハロゲン原子T³としては塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子を示すが、反応性の高い臭素またはヨウ素原子が望ましい。また、ハロゲン原子の置換位置が環を構成する窒素原子のオルト位またはパラ位である芳香環においては、T³は塩素原子であってもよい。また、ピラゾール環の保護基は、必要ない場合もあるが、通常保護基を有する方が好ましい。

化合物 9 1 のアミノ化に用いるパラジウム触媒としては、例えばトリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム、パラジウムジアセテート等が用いられ、ホスフィンリガンドとしては、2,2'ービス(ジフェニルホスフィノ)ー1,1'ーナフチル、1,1'ービス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン、トリ(tertーブチル)ホスフィン等が用いられ、塩基としては、ナトリウムtertーブトキシド、カリウムtertーブトキシド、炭酸セシウム等が用いられる。用いるアンモニア等価体としては、特に限定はされないが、ベンゾフェノンイミンが好ましい。得られたイミン体の加水分解に用いる酸は、特に限定はされないが、希塩酸、希硫酸等が用いられる。反応に用いる溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、トルエン、テトラビドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等が用いられる。通常反応温度は、室温から120℃である。これにより、アミン97を製造することができる。

# [0109]

### 製造方法45

## 【化76】

Pro 
$$(V)_{n-1}$$
  $(V)_{n-1}$   $(V)_{n-1}$ 

一般にハロゲン化アリールは、Pd (0)を用いたカップリングにより、容易に種々の官能基を導入することができる。例えば製造方法45に例示するように、カップリングによりアシル基を導入でき、対応するアシル化合物99が得られる。ハロゲン原子T3としては塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子を示すが、臭素またはヨウ素原子が望ましい。また、ハロゲン原子の置換位置が環を構成する窒素原子のオルト位またはパラ位である芳香環においては、ハロゲンT3は塩素原子であってもよい。また、ピラゾール環の保護基は、必要ない場合もあるが、通常保護基を有する方が好ましい。アセチル基を導入する方法としてトリブチル(1ーエトキシビニル)スズを用いたStilleカップリングが挙げられる。スズ試薬は、市販されているものを購入した。トリブチル(1ーエトキシビニル)ス

ズの使用量としては、原料に対して1ないし3当量である。使用する触媒としては、特に限定されないが例えばテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)等が好ましい。触媒の使用量は、原料に対して約5%モルである。使用する溶媒としては、反応を阻害しないものであれば特に限定されないが、例えばテトラヒドロフラン、ジオキサン、N,Nージメチルホルムアミド、ジエチレングリコールジメチルエーテル、トルエン、キシレン等が好ましい。反応温度は、通常は室温ないし溶媒の還流温度である。中間体として得られるビニルエーテルは酸によって容易に加水分解されケトンへと導くことができる。このような酸としては、特に限定されないが、希塩酸等が望ましい。条件により、製造方法に例示したように、脱保護まで行うことができる。なお、ビニルエーテルに作用する酸の代わりに、Nーブロモスクシンイミドを作用させ、ブロモメチルケトン単位を導入することも可能である。

### [0.110]

### 製造方法46

### 【化77】

$$\begin{array}{c|c}
H & Cy & (V)_{n-1} \\
\hline
N & Cy & (V)_{n-1}
\end{array}$$
Reduction
$$\begin{array}{c|c}
H & Cy & (V)_{n-1} \\
\hline
NH_2
\end{array}$$
93

置換基Vに対する変換の一環として、例えば製造方法46に例示する如く、化合物93のシアノ基を還元しアラルキルアミン100へと変換することができる。保護基は特に必要としないが、保護基が導入された化合物に関しても同様に実施することができる。

シアノ基の還元剤としては、例えば水素化ホウ素ナトリウム、水素化アルミニウムリチウム、水素化アルミニウム等があげられる。必要に応じて、三塩化アルミニウム、三フッ化ホウ素、塩化コバルト、ラネーニッケル等の添加剤を加えることができる。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒があ



[0111]

製造方法47

### 【化78】

化合物102は、化合物91に対して鈴木カップリングまたはスティルカップリングを行い、脱保護することにより製造できる。また、ピラゾール環の保護基は、必要ない場合もあるが、通常保護基を有する方が好ましい。

101

鈴木カップリングに用いるアリールボロン酸、あるいはスティルカップリング に用いるアリールトリアルキルスズは市販されているものは購入し、市販されて いないものは製造方法3に準じて容易に調製することができる。カップリング反 応に用いるアリールボロン酸、あるいはアリールトリアルキルスズの使用量とし ては、原料に対して1ないし3当量である。使用する触媒としては、例えば酢酸 パラジウム(II)、ジクロロビストリフェニルホスフィンパラジウム(II)、 テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (0) 等があげられる。触媒 の使用量は、原料に対して約5%モルである。必要に応じて、触媒の2倍モルの ホスフィン配位子、例えばトリーtertーブチルホスフィン、2- (ジーte r t ーブチルフォスフィノ) ビフェニル、2 ー(ジシクロヘキシルフォスフィノ )ビフェニル、トリフェニルホスフィン等を加えることができる。使用する塩基 としては、炭酸水素ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム 、フッ化カリウム等が上げられる。使用する溶媒としては、反応を阻害しないも のであれば特に限定されないが、例えばジメチルホルムアミド、N-メチルピロ リドン、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチレングリコールジメチルエー テル、トルエン等があげられる。反応温度は、通常は室温ないし溶媒の還流温度 である。

化合物101の脱保護は、製造方法3に準じて行われる。

[0112]

### 製造方法48

## (化79)

i) Lithiation
ii) B(OJ)<sub>3</sub>
Pro
N
Cy
$$(V)_{n-1}$$
 $(V)_{n-1}$ 
 $(V)_$ 

製造方法47で得られる化合物101は、化合物91をボロン酸に変換した後、 鈴木カップリングすることによっても製造することができる。

ボロン酸103は化合物91をアリールリチウムとした後、ホウ酸トリアルキルと反応させてホウ酸エステルとした後、加水分解することで得られる。化合物7をアリールリチウム化するアルキルリチウムとしては、例えばnーブチルリチウム、secーブチルリチウム、tertーブチルリチウム、フェニルリチウム等が用いられ、必要に応じてN,N,N',O'ーテトラメチルエチレンジアミン、ヘキサメチルフォスフォラミド等の添加剤を加えることができる。アリールリチウムとホウ酸トリアルキルとを反応させてホウ酸エステルとした後の加水分解は、水を添加することでも行えるが、塩酸、硫酸等の酸を用いることもできる。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒が好ましい。反応温度は、一78℃ないし室温である。

化合物101は、ボロン酸103と、アリールハライドないしはアリールスルホネートとを、製造方法47に準じて鈴木カップリングすることで、製造できる。

[0113]

# [化80]

製造方法47で得られる化合物101は、化合物91を錫化合物104に変換した後、スティルカップリングを行うことによっても製造することができる。

化合物101は、錫化合物104と、アリールハライドないしはアリールスルホネートとを、製造方法47に準じてスティルカップリングすることで、製造できる。

# [0114]

# 製造方法50

# 【化81】

Pro N Cy (V)<sub>n-1</sub> Deprotection N Cy (V)<sub>n-1</sub> V NH-NH<sub>2</sub> H N Cy (V)<sub>n-1</sub> 
$$\frac{105}{105}$$

化合物105は、製造方法39で製造される化合物92を脱保護した後、ヒドラジドと反応させることにより製造できる。

化合物 9 2 の脱保護は、製造方法 3 に準じて行われる。

化合物 9 3 との反応に用いられるヒドラジドは、市販されているものは購入し 、市販されていないものは容易に調製することができる。例えばカルボン酸とヒ ドラジンモノ保護体をアミド縮合した後、脱保護することにより製造することができる。反応に用いる溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、エタノール、トルエン、キシレン、ジメチルホルムアミド、Nーメチルピロリドン、ジフェニルエーテル等が用いられ、反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

## [0115]

### 製造方法51

[化82]

製造方法50で製造される化合物105は、化合物93をイミデートに変換した後、ヒドラジドと反応させることによっても製造することができる。

化合物 9 3 をイミデート 1 0 6 に変換するのに用いられる酸としては、塩化水素、臭化水素、硫酸等があげられる。アルコールとしては、特に限定はされないが、メタノール、エタノール等が好ましい。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、ジクロロメタン、1,4ージオキサン、ジエチルエーテル、トルエン等を用いるか、反応させるアルコールを溶媒として用いる。反応温度は、通常 - 7 8 ℃ないし溶媒の還流温度である。

化合物 1 0 6 とヒドラジドから、化合物 1 0 5 が製造できる。必要であれば塩基を添加することができる。用いる塩基としては、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、炭酸カリウム等があげられる。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、トルエン、1,4-ジオキサン、ジメチルホルムアミド等が好ましい。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

### [0116]

### 【化83】

製造方法50で製造される化合物105は、化合物93をチオイミデートに変換した後、ヒドラジドと反応させることによっても製造することができる。

化合物93をチオイミデート107に変換するのに用いられる酸としては、塩化水素、臭化水素、硫酸等があげられる。用いるチオールとしては、特に限定はされないが、例えばエタンチオール、プロパンチオール、チオフェノール等があげられる。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、エタノール、ジクロロメタン、トルエン、ジエチルエーテル、ジオキサン、ジメトキシエタン等が用いられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

化合物107とヒドラジドから、化合物105が製造できる。必要であれば塩基を添加することができる。用いる塩基としては、例えばトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、炭酸カリウム等があげられる。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、トルエン、1,4ージオキサン、ジメチルホルムアミド等が好ましい。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である

# [0117]

### 【化84】

製造方法50で製造される化合物105は、製造方法39で製造される化合物92をチオアミド108に変換した後、アルキルハライドと反応させ、チオイミデート109とし、ヒドラジドと反応させてから、脱保護することによっても製造することができる。

化合物 9 2 のチオアミド化は、通常用いられる条件で行われるが、例えば硫化水素と塩基を用いることによって行われる。この場合、塩基としては、トリエチルアミンやジイソプロピルエチルアミン等が用いられ、反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、ピリジン等が用いられる。反応温度は、室温ないし溶媒の還流温度である。

チオアミド108のチオイミデート化に用いるアルキルハライドとしては、特に限定はされないが、例えばヨウ化メチル等が好ましい。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、ジクロロメタン、アセトニトリル、トルエン、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサン、ジメチルホルムアミド等が用いられる。反応温度は、室温ないし溶媒の還流温度である。

製造例52に準じて、チオイミデート109とヒドラジドの反応させ、製造方法3に準じて脱保護することで、化合物105が製造できる。

## [0118]

## 【化85】

製造方法53で製造される化合物110は、製造方法42で製造される化合物96をエステル化し、ヒドラジンと反応させ、ヒドラジド112に変換した後にイミデートもしくはチオイミデートと反応させることによっても製造することができる。

化合物96のエステル化は例えば、酸触媒を用いたアルコールとの脱水反応、縮合剤を用いたアルコールとの脱水反応、ジアゾメタンを用いた反応等があげられる。例えば、酸触媒として硫酸を用いる場合、アルコールとしてはメタノール、エタノール等が用いられ、用いるアルコールを溶媒とすることが好ましい。反応温度は、通常0℃ないし溶媒の還流温度である。ジアゾメタンを用いる場合の反応溶媒としては、例えばジエチルエーテル、メタノール、テトラヒドロフラン等が用いられ、反応温度は、通常0℃ないし室温である。

エステル111とヒドラジンの反応に用いられる溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、エタノール、1,4ージオキサン、トルエン、Nーメチルピロリドン、N,Nージメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、室温ないし溶媒の還流温度である。

ヒドラジド112とイミデートもしくはチオイミデートとの反応に用いられる溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、エタノール、1,4ージオキサン、ジクロロメタン、トルエン、Nーメチルピロリドン、N,Nージメチルホルムアミド等があげられ、必要であれば、トリエチルアミン、炭酸カリウム等の塩基を加えることもできる。反応温度は、室温ないし溶媒の還流温度である。用いるイミデートは、市販されているものは購入し、市販されてい

ないものは、例えば、ニトリルを塩化水素などの酸存在下に、エタノールなどの アルコールと反応させることにより製造できる。用いるチオイミデートは、市販 されているものは購入し、市販されていないものは、例えば、チオアミドをハロ ゲン化アルキルと反応させるか、ニトリルを塩化水素などの酸存在下にエタンチ オールやチオフェノールと反応させることにより製造できる。

## [0119]

#### 製造方法55

### 【化86】

Pro
N
Cy
$$(V)_{n-1}$$
Alkyl lithium
 $CO_2$ 
 $R_1$ 
 $CO_2$ 
 $R_1$ 
 $CO_2$ 
 $R_1$ 
 $CO_2$ 
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_1$ 
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_6$ 
 $R_7$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 
 $R_9$ 
 $R$ 

製造方法42で製造されるカルボン酸96は、化合物91を製造方法48に準じた方法でアリールリチウムとした後、二酸化炭素と反応させることでも得られる

## [0120]

## 製造方法56

112

## 【化87】

製造方法54で製造されるヒドラジド112は、製造方法42で製造されるカルボン酸96とヒドラジンのモノ保護体とアミド縮合した後に、脱保護することによっても製造することができる。

カルボン酸96のアミド化は、製造方法41に準じて、ヒドラジンモノ保護体お

よび縮合剤を混合する事で達成される。ヒドラジンモノ保護体の保護基としては、例えばtertーブチルオキシカルボニル基、ベンジルオキシカルボニル基等があげられる。

化合物113を脱保護する条件は、tertーブチルオキシカルボニル基の場合は、酸で容易に達成される。酸としては塩酸、硫酸、トリフルオロ酢酸等が用いられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、メタノール、エタノール等のアルコール系溶媒その他アニソール等があげられる。反応温度は一20℃あるいは溶媒の還流温度である。また、ベンジルオキシカルボニル基の脱保護の場合は、接触水素還元により容易に達成される。触媒としては特に限定されないが、パラジウムー炭素、水酸化パラジウム、酸化白金等が上げられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン、酢酸エチル等があげられる。水素の圧力は、通常、常圧ないし5気圧である。反応温度は室温ないし溶媒の還流温度である。

### [0121]

#### <u>製造方法57</u>

#### 【化88】

製造方法53で製造される化合物110は、製造方法42で製造されるカルボン酸96を酸クロライドにした後、チオシアン酸塩と反応させ、得られた化合物115を求核剤と反応させ化合物116とした後、ヒドラジンと反応させることに

よっても製造できる。

カルボン酸96から酸クロライド114を製造する方法としては、通常の条件が 用いられ、例えば塩化チオニルや塩化オキザリルを用い、必要であれば、N,N ージメチルホルムアミドを少量加える。使用する溶媒としては、反応を阻害しな いものであれば特に限定されないが、例えばジクロロメタン、トルエン、テトラ ヒドロフラン、1,4ージオキサン等が用いられ、また、無溶媒でも反応を行え る。反応温度は、通常は0℃ないし溶媒の還流温度である。

酸クロライド114とチオシアン酸塩から、化合物115を製造するときに用いる溶媒としては反応を阻害しないものであれば特に限定されないが、例えばトルエン、アセトニトリル、ピリジン等があげられる。反応温度は、通常は0℃ないし溶媒の還流温度である。

化合物 1 1 5 から化合物 1 1 6 を製造するときに用いる求核剤としては、アルコールやアミン、アルキルリチウム、グリニヤール試薬等があげられる。求核剤がアルコールやアミンの場合に使用する溶媒としては、反応を阻害しないものであれば特に限定されないが、トルエン、アセトニトリル、ピリジン、テトラヒドロフラン等があげられ、または、無溶媒でも反応を行える。反応温度は、通常は0℃ないし溶媒の還流温度である。求核剤がアルキルリチウムや、グリニヤール試薬の場合に使用する溶媒としては、反応を阻害しないものであれば特に限定されないが、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン等があげられる。反応温度は、通常は一78℃ないし室温である。

化合物 1 1 6 とヒドラジンの反応に用いられる溶媒としては、反応を阻害しないものであれば特に限定されないが、例えばエタノール、メタノール、ピリジン、トルエン、テトラヒドロフラン等があげられる。反応温度は、通常は室温ないし溶媒の還流温度である。

[0122]

<u>製造方法58</u>

## 【化89】

化合物 1 1 8 は、製造方法 5 1 で製造されるイミデート 1 0 6 、もしくは製造方法 5 2 で製造されるチオイミデート 1 0 7 にαーアミノアセタールもしくはαーアミノアケタールを反応させ 1 1 7 とした後、酸処理することにより製造することができる。

化合物106もしくは107から化合物117を製造するのに用いられる溶媒としては、反応を阻害しないものであれば特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、酢酸、ジメトキシエタン、N, Nージメチルホルムアミド等があげられ、必要であればトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、炭酸カリウム等の塩基を加えることもできる。反応温度は、通常は室温ないし溶媒の還流温度である。

化合物 1 1 7 の酸処理に用いる酸としては、例えば、塩酸、硫酸、酢酸、pートルエンスルホン酸等があげられる。反応溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、酢酸、ジメトキシエタン、ジメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、通常は室温ないし溶媒の還流温度である。

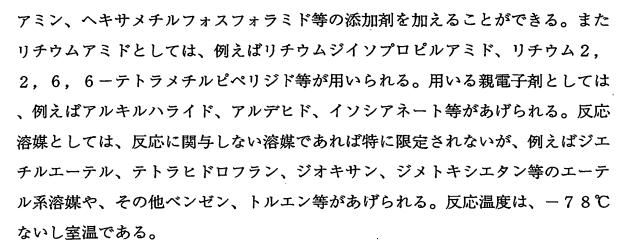
## [0123]

## 【化90】

121

製造方法58で製造される化合物118は、化合物119(化合物118におい て V <sup>1</sup> が水素原子である化合物)に保護基を導入した後、イミダゾールをリチオ 化して親電子剤を反応させてから、脱保護することによっても製造することがで きる。

化合物 1 1 9 に導入する保護基としては、例えば p ートルエンスルホニル基、ジ メチルスルファモイル基、メトキシメチル基等が上げられる。p-トルエンスル ホニル基およびジメチルスルファモイル基およびメトキシメチル基の導入は、塩 基の存在下、化合物119とp-トルエンスルホニルクロリドあるいはジメチル。 スルファモイルクロライドあるいはクロロメチルメチルエーテルと反応させるこ とにより達成される。塩基としては特に限定はされないが、例えばトリエチルア ミン、4-N.N-ジメチルアミノピリジン、水酸化ナトリウム、水素化ナトリ ウム、カリウムtertーブトキシド、炭酸カリウム等が好ましい。溶媒として は、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、ジエチルエー テル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒 や、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、その他ピリジン 、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、N,N-ジメチルホルムアミド、ト ルエン等があげられる。反応温度は、通常0℃ないし溶媒の還流温度である。 化合物120をリチオ化するアルキルリチウムとしては、例えばnーブチルリチ ウム、secーブチルリチウム、tert-ブチルリチウムとし、フェニルリチ ウム等が用いられ、必要に応じてN, N, N', N'ーテトラメチルエチレンジ



pートルエンスルホニル基およびジメチルスルファモイル基の脱保護は、塩基により容易に達成される。塩基としては特に限定されないが、水酸化ナトリウム水、水酸化カリウム水等が上げられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール等のアルコール系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等のエーテル系溶媒があげられる。反応温度は室温あるいは溶媒の還流温度である。メトキシメチル基の脱保護は、酸で処理した後に、残存するアミナールをアンモニア水で処理することにより達成される。ジメチルスルファモイル基の脱保護は、酸により容易に達成される。酸としては、塩酸、硫酸、臭化水素酸、過塩素酸等があげられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、水、ジオキサン、ジメトキシエタン等があげられる。反応温度は室温あるいは溶媒の還流温度である。

[0124]

#### 【化91】

製造方法58で製造される化合物118は、製造方法51で製造されるイミデート106、もしくは製造方法52で製造されるチオイミデート107とアンモニアを反応させ、アミジン122とした後、αーハロケトンと反応させることによっても製造できる。

化合物106もしくは化合物107から122を製造する際に用いる反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、プロパノール、水、ジオキサン、ジメトキシエタン、テトラヒドロフラン等があげられる。反応温度は室温あるいは溶媒の還流温度である。

# [0125]

【化92】

Pro N Cy (V)n-1 ii) Halgenation 
$$R_1$$
  $T_3$   $T_3$   $T_4$   $T_4$   $T_5$   $T_5$   $T_5$   $T_7$   $T_8$   $T_$ 

化合物125は、製造方法45で製造できるα-ハロケトン123とアミジンを 反応させた後、脱保護することによって製造することができる。

塩基存在下に、化合物123とアミジンとを反応させることにより、化合物124が製造できる。用いる塩基としては、例えば、トリエチルアミン、ジメチルアミノピリジン、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム、カリウムtertーブトキシド等があげられる。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、ジオキサン、テトラヒドロフラン、トルエン、ピリジン、N, Nージメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

化合物124の脱保護は、製造方法3に準じて行われる。

[0126]

## 【化93】

Pro N Cy (V)<sub>n-1</sub> H V Aldol reaction 
$$R_1$$
 Oxidation  $R_1$  Ox

化合物129は、製造方法45で製造される化合物99からアルドール反応に続く酸化反応によりジケトン127とした後、ヒドラジンを用いてピラゾール環を構築し、脱保護することによって製造できる。

化合物99のアルドール反応に用いる塩基としては、例えば、水酸化ナトリウム、ナトリウムメトキシド、リチウムヘキサメチルジシラジド、リチウムジイソプロピルアミド等があげられる。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン、トルエン、ジオキサン等があげられる。反応温度は、通常0℃ないし溶媒の還流温度である。

化合物126の酸化反応に用いられる酸化剤としては、例えば三酸化硫黄・ピリジン錯体、N-メチルモルホリン-N-オキシド、各種クロム酸酸化剤等を用いることができ、また、スワン酸化、モファツト酸化等で行うこともできる。溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を用いることができ、例えば、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、その他酢酸エチル、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、ジメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、通常-78℃ないし溶媒の還流温度である。

化合物127とヒドラジンの反応に用いられる反応溶媒としては、反応を阻害し

ない溶媒であれば特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ピリジン、酢酸等があげられる。反応温度は通常室温ないし溶媒の還流温度である。

化合物128の脱保護は、製造方法3に準じて行われる。

[0127]

#### 製造方法63

#### 【化94】

製造方法62で製造される化合物128は、製造方法45で製造される化合物99から、エナミン130とした後、ヒドラジンと反応させることによっても製造することができる。

エナミン130は、化合物99とジメチルアミドージメチルアセタールを反応させることにより製造できる。反応溶媒としては、反応を阻害しない物であれば特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、トルエン、ジメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。エナミン130とヒドラジンの反応に用いられる反応溶媒としては、反応を阻害しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ピリジン、酢酸等があげられる。反応温度は通常室温ないし溶媒の還流温度である。

[0128]

【化95】

化合物132は、製造方法54で製造されるヒドラジド112とカルボニルジイミダゾールを反応させた後、脱保護することによって製造できる。

ヒドラジド112とカルボニルジイミダゾールとの反応に用いられる溶媒としては、反応を阻害しない物であれば特に限定されないが、例えばテトラヒドロフラン、ジメトキシエタン、N, Nージメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

化合物131の脱保護は、製造方法3に準じて行われる。

[0129]

製造方法65

【化96】

化合物 135は、製造方法39で製造される化合物92と塩基存在下、塩化ヒドロキシアンモニウムとを反応させ化合物133とし、カルボニルジイミダゾール

と反応させた後、脱保護することにより製造することができる。

化合物 1 3 3 を製造する際に用いる塩基としては、例えばトリエチルアミン、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム等があげられる。反応溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、ジオキサン、N, Nージメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は室温あるいは溶媒の還流温度である。

化合物133とカルボニルジイミダゾールとの反応に用いられる溶媒としては、 反応を阻害しない物であれば特に限定されないが、例えばテトラヒドロフラン、 ジメトキシエタン、N, Nージメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は 、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

化合物134の脱保護は、製造方法3に準じて行われる。

## [0130]

#### <u>製造方法66</u>

#### 【化97】

化合物139は、化合物136を脱保護した後、1位を選択的に再保護して化合物138とした後、フェノール基に置換基を導入し、保護基を除去することで製造できる。化合物136における」は、メチル基が好ましい。

化合物 1 3 6 の脱保護は、ルイス酸、チオールのアルカリ金属塩、酸等によって容易に達成される。ルイス酸としては、三臭化ホウ素、三塩化アルミニウム等が用いられ、チオールのアルカリ金属塩としては、エタンチオールやチオフェノールのナトリウム塩等が用いられ、酸としてはトリフルオロ酢酸や臭化水素酸等が用いられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが

、例えばジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素等のハロゲン化炭化水素類、その他酢酸エチル、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、N, Nージメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は-20℃ないし溶媒の還流温度である。

その後の1位の選択的な保護は、製造方法3に準じた方法で達成される。

化合物138に対するアルキル基の導入は、塩基の存在下ハロゲン化物と反応させることで達成出来る。使用する塩基としては、水素化ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム等が挙げられ、使用量は通常1ないし2当量である。使用するハロゲン化物は特に限定されないが、臭化物、ヨウ化物が好ましく、使用量は原料に対して通常1ないし3当量である。ハロゲン化物としては脂肪族、芳香族いずれにおいても可能であり、適当な官能基を有していてもよい。芳香族ハロゲン化物の場合は、特にヨウ化物が好ましく、塩基の存在下ヨウ化銅などの金属触媒を加えることにより好結果が得られる。金属触媒の使用量は通常触媒量ないし1当量である。反応性の高いハロゲン化アラルキルやハロゲン化アリル等においては、塩基の代りにヨウ化ナトリウムなどの塩を共存させることで達成される。反応溶媒としては反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、ジクロロメタン、クロロホルム、1、2ージクロロエタンなどのハロゲン系溶媒、ベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、N、Nージメチルホルムアミド、アセトニトリルなどの極性溶媒等が挙げられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

更に化合物138は、塩基の存在下に酸クロリドもしくは酸無水物を反応させることによって、エステルとすることが出来る。塩基としては特に限定はされないが、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等があげられる。溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を用いることができ、例えば塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン系溶媒、エーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、その他酢酸エチル、トルエン等が上げられる。反応温度は、通常−78℃ないし溶媒の還流温度である。また化合物138は、カルボン酸および縮合剤を混合することでもエステル化を行うことが出来る。縮合剤としては、例えばジシクロヘキシルカルボジイミド、ジイソプロピルカルボジイミド

、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩等があげられる。必要に応じて1ーヒドロキシベンゾトリアゾール、Nーヒドロキシスクシンイミド等を添加する事ができる。溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を用いることができ、例えば塩化メチレン、クロロホルム等のハロゲン系溶媒、エーテル、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、その他酢酸エチル、N,Nージメチルホルムアミド、トルエン等が上げられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の漫流温度である。また化合物138は、酸触媒条件下でカルボン酸と反応させることで、エステルとすることも出来る。酸としては、塩酸、硫酸、トリフルオロ酢酸等が挙げられる。溶媒としては、反応に関与しない溶媒でなければ特に限定はされないが、ジクロロメタン、クロロホルム、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン系溶媒、ベンゼン、トルエン等の炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、N,Nージメチルホルムアミド、アセトニトリルなどの極性溶媒等が挙げられる。反応温度は、通常室温ないし溶媒の還流温度である。

製造方法3に準じた方法で、1位を脱保護することで化合物13、9を製造できる

[0131]

製造方法67

【化98】

Pro 
$$(V)_{n-1}$$
 Deprotection  $(V)_{n-1}$  OH  $(V)_{n-1}$  OH  $(V)_{n-1}$   $(V)_{n-1}$   $(V)_{n-1}$   $(V)_{n-1}$ 

<u>136</u>

製造例66で得られる化合物138は、化合物136を選択的に脱保護することによっても得られる。

化合物 1 3 6 の選択的脱保護は例えば、三臭化ホウ素、三塩化アルミニウム等のルイス酸、エタンチオールやチオフェノールのナトリウム塩等のチオールのアル

カリ金属塩、トリフルオロ酢酸や臭化水素酸等の酸が用いられるが、チオールのアルカリ金属塩が好ましい。溶媒としては、反応に関与しない溶媒であれば特に限定されないが、例えばジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素等のハロゲン化炭化水素類、その他酢酸エチル、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、N, N-ジメチルホルムアミド等があげられる。反応温度は-20℃あるいは溶媒の還流温度である。

[0132]

## 製造方法68

【化99】

$$\begin{array}{c|c}
H & V & H \\
N & Cy & N & Cy & N & Cy & N & N \\
\hline
N & Cy & N & N & Cy & N & N & N \\
\hline
137 & 139 & 139 & 139
\end{array}$$

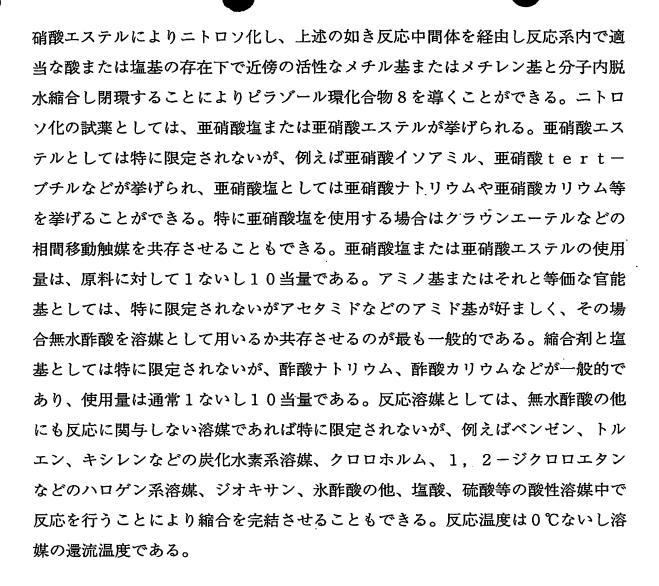
化合物 1 3 9 は、製造例 6 6 と同様の方法によって、化合物 1 3 7 にハロゲン化物、カルボン酸、酸クロリド、または酸無水物等と反応させることによっても製造できる。

[0133]

#### 製造方法69

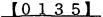
【化100】

化合物 8 は製造方法 6 9 の如く製造することもできる。ここで、R 1 は前記式定義によるが、R 1 が水素に該当するようなメチル基であっても達成される。なお、ここで挙げる保護基 P r o はなくてもよいが、好ましくはアシル基やカルバモイル基を指す。即ち製造方法 6 9 により、アミノ基またはそれと等価な官能基および活性なメチル基または活性なメチレン基が互いに芳香環上に隣接する化合物140を前駆体として、アミノ基またはそれと等価な官能基を亜硝酸塩または亜



#### [0134]

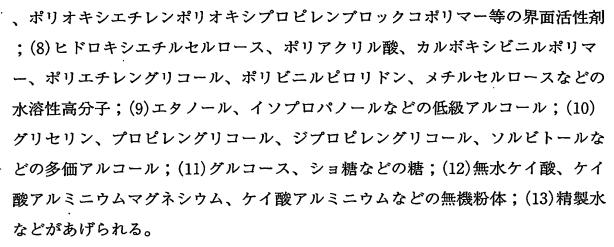
なお、本発明化合物の製造における原料化合物は、塩や水和物を形成していてもよく、反応を阻害しないものであれば特に限定されるものではない。また、本発明に係る化合物(I)がフリー体として得られる場合、前記の化合物(I)が形成していてもよい塩の状態に常法に従って変換することができる。また、本発明に係る化合物(I)について得られる種々の異性体(例えば幾何異性体、不斉炭素に基づく光学異性体、立体異性体、互変異性体、等)は、通常の分離手段、例えば再結晶、ジアステレオマー塩法、酵素分割法、種々のクロマトグラフィー(例えば薄層クロマトグラフィー、カラムクロマトグラフィー、ガスクロマトグラフィー、等)を用いることにより精製し、単離することができる。



本願明細書における「塩」とは、本発明にかかる化合物と塩を形成し、且つ薬理学的に許容されるものであれば特に限定されないが、好ましくはハロゲン化水素酸塩(例えばフッ化水素酸塩、塩酸塩、臭化水素酸塩、ヨウ化水素酸塩等)、無機酸塩(例えば硫酸塩、硝酸塩、過塩素酸塩、リン酸塩、炭酸塩、重炭酸塩等)有機カルボン酸塩(例えば酢酸塩、マレイン酸塩、酒石酸塩、フマル酸塩、クエン酸塩等)、有機スルホン酸塩(例えばメタンスルホン酸塩、エタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩、カンファースルホン酸塩等)、アミノ酸塩(例えばアスパラギン酸塩、グルタミン酸塩等)、四級アミン塩、アルカリ金属塩(例えばナトリウム塩、カリウム塩等)、アルカリ土類金属塩(マグネシウム塩、カルシウム塩等)等があげられ、当該「薬理学的に許容できる塩」として、より好ましくは塩酸塩、硫酸塩、メタンスルホン酸塩、酢酸塩等である。

## [0136]

本発明にかかる前記式(I)ないし(III)で表わされる化合物もしくはその塩またはそれらの水和物は、慣用される方法により製剤化することが可能で、好ましい剤形としては錠剤、散剤、細粒剤、顆粒剤、被覆錠剤、カプセル剤、シロップ剤、トローチ剤、吸入剤、坐剤、注射剤、軟膏剤、眼軟膏剤、点眼剤、点鼻剤、点耳剤、パップ剤、ローション剤等があげられる。製剤化には、通常用いられる賦形剤、結合剤、崩壊剤、滑沢剤、着色剤、矯味矯臭剤や、および必要により安定化剤、乳化剤、吸収促進剤、界面活性剤、pH調整剤、防腐剤、抗酸化剤などを使用することができ、一般に医薬品製剤の原料として用いられる成分を配合して常法により製剤化可能である。これらの成分としては例えば(1)大豆油、牛脂、合成グリセライド等の動植物油;(2)流動パラフィン、スクワラン、固形パラフィン等の炭化水素;(3)ミリスチン酸オクチルドデシル、ミリスチン酸イソプロピル等のエステル油;(4)セトステアリルアルコール、ベヘニルアルコール等の高級アルコール;(5)シリコン樹脂;(6)シリコン油;(7)ポリオキシエチレン脂肪酸エステル、グリセリン脂肪酸エステル、ポリオキシエチレン硬化ひまし油



1)賦形剤としては、例えば乳糖、コーンスターチ、白糖、ブドウ糖、マンニトール、ソルビット、結晶セルロース、二酸化ケイ素等;2)結合剤としては、例えばポリビニルアルコール、ポリビニルエーテル、メチルセルロース、エチルセルロース、アラビアゴム、トラガント、ゼラチン、シェラック、ヒドロキシプロピルセルロース、ポリビニルピロリドン、ポリプロピレングリコール・ポリオキシエチレン・ブロックポリマー、メグルミン、クエン酸カルシウム、デキストリン、ペクチン等;3)崩壊剤としては、例えば澱粉、寒天、ゼラチン末、結晶セルロース、炭酸カルシウム、炭酸水素ナトリウム、クエン酸カルシウム、デキストリン、ペクチン、カルボキシメチルセルロース・カルシウム等;4)滑沢剤としては、例えばステアリン酸マグネシウム、タルク、ポリエチレングリコール、シリカ、硬化植物油、等;5)着色剤としては医薬品に添加することが許可されているものであれば、いかなるものでもよく;6) 矯味矯臭剤としては、ココア末、ハッカ脳、芳香散、ハッカ油、竜脳、桂皮末等;7)抗酸化剤としては、アスコルビン酸、αートコフェロール、等、医薬品に添加することが許可されているものがそれぞれ用いられる。

#### [0137]

1)経口製剤は、本発明にかかる化合物またはその塩に賦形剤、さらに必要に応じて結合剤、崩壊剤、滑沢剤、着色剤、矯味矯臭剤などを加えた後、常法により散剤、細粒剤、顆粒剤、錠剤、被覆錠剤、カプセル剤等とする。2)錠剤・顆粒剤の場合には、糖衣、ゼラチン衣、その他必要により適宜コーティングすることはもちろん差支えない。3)シロップ剤、注射用製剤、点眼剤、等の液剤の場合は、

p H調整剤、溶解剤、等張化剤、等と、必要に応じて溶解補助剤、安定化剤、緩 衝剤、懸濁化剤、抗酸化剤、等を加えて、常法により製剤化する。該液剤の場合 、凍結乾燥物とすることも可能で、また、注射剤は静脈、皮下、筋肉内に投与す ることができる。懸濁化剤における好適な例としては、メチルセルロース、ポリ ソルベート80、ヒドロキシエチルセルロース、アラビアゴム、トラガント末、 カルボキシメチルセルロースナトリウム、ポリオキシエチレンソルビタンモノラ ウレート、等:溶解補助剤における好適な例としては、ポリオキシエチレン硬化 ヒマシ油、ポリソルベート80、ニコチン酸アミド、ポリオキシエチレンソルビ タンモノラウレート等;安定化剤における好適な例としては、亜硫酸ナトリウム 、メタ亜硫酸ナトリウム、エーテル等:保存剤における好適な例としては、パラ オキシ安息香酸メチル、パラオキシ安息香酸エチル、ソルビン酸、フェノール、 クレゾール、クロロクレゾール等があげられる。また、4)外用剤の場合は、特に 製法が限定されず、常法により製造することができる。使用する基剤原料として は、医薬品、医薬部外品、化粧品等に通常使用される各種原料を用いることが可 能で、例えば動植物油、鉱物油、エステル油、ワックス類、高級アルコール類、 脂肪酸類、シリコン油、界面活性剤、リン脂質類、アルコール類、多価アルコー ル類、水溶性高分子類、粘土鉱物類、精製水などの原料が挙げられ、必要に応じ 、pH調整剤、抗酸化剤、キレート剤、防腐防黴剤、着色料、香料などを添加す ることができる。さらに、必要に応じて分化誘導作用を有する成分、血流促進剤 、殺菌剤、消炎剤、細胞賦活剤、ビタミン類、アミノ酸、保湿剤、角質溶解剤、 等の成分を配合することもできる。

#### [0138]

本発明にかかる医薬の投与量は、症状の程度、年齢、性別、体重、投与形態・塩の種類、薬剤に対する感受性差、疾患の具体的な種類、等に応じて異なるが、通常、成人の場合は1日あたり経口投与で約 $30\mu$ gないし100mg、好ましくは $100\mu$ gないし500mg、さらに好ましくは $100\mu$ gないし100mgを、注射投与で約1ないし $3000\mu$ g/kg、好ましくは3ないし $100\mu$ g/kgを、それぞれ1回または数回に分けて投与する。

### 【発明の実施の形態】

## [0139]

#### [実施例]

以下に示す製造例、実施例および試験例は例示的なものであって、本発明にかかる化合物は如何なる場合も以下の具体例に制限されるものではない。当業者は、以下に示す実施例のみならず本願明細書にかかる特許請求の範囲内において様々な変更を加えて本発明を最大限に実施することができ、かかる変更は本願明細書にかかる特許請求の範囲に含まれるものである。

### [0140]

#### 製造例1-a

#### 【化101】

窒素雰囲気下、ジアザビシクロ [2.2.0] オクタン9.75gの乾燥ジエチルエーテル150m1溶液を-40℃に冷却し、1.56M n-ブチルリチウムのヘキサン溶液56m1を加え、-20℃で1時間撹拌した。-60℃に冷却し、3-フルオロピリジン6.9m1を滴下し、-60℃で1時間撹拌した後、3-フルオロベンズアルデヒド9.2m1を滴下した。1時間撹拌後、塩化アンモニウム水溶液、酢酸エチルを順次加え、室温に戻した。有機層を抽出し、水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=1:4)で精製分離し、標記化合物 12.6gを無色針状結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  5.26 (1H, d, J = 6.8 Hz), 5.98 (1H, d, J = 6.8 Hz), 6.95 (1H, dt, J = 2.4, 8.4 Hz), 7.10 (1H, bd, J = 9.8 Hz), 7.20 (1H, bd, J = 8.4 Hz), 7.29 (1H, dt, J = 5.5, 8.4 Hz), 7.30 (1H, dd, J = 4.9, 8.8 Hz), 8.39 (1H, dt, J = 1.2, 8.8 Hz), 8.42 (1H, d, J = 1.2, 4.9 Hz).

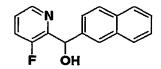
### [0141]

ページ: 128/

製造例 2 - b

<u>(3-フルオロピリジン-2-イル) ーナフタレン-2-イルーメタノール</u>

【化102】



製造例1-aと同様な方法で、3-フルオロピリジン5.2ml、2-ナフトアルデヒド10.2gを原料として標記化合物3.8gを淡黄色針状結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  5.34 (1H, d, J = 6.8 Hz), 6.17 (1H, d, J = 6.8 Hz), 7.29 (1H, dd, J = 4.9, 8.6 Hz), 7.36 (1H, dt, J = 1.0, 8.6 Hz), 7.42-7.50 (3H, m), 7.77-7.84 (1H, m), 7.79 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.83 (1 H, d, J = 8.5 Hz), 7.88 (1H, s), 8.45 (1H, dt, J = 1.0, 4.9 Hz).

[0142]

製造例3-c

<u>(3-フルオロフェニル) - (3-フルオロピリジン-4-イル) - メタノール</u> 【化103】

窒素雰囲気下、ジイソプロピルアミン6.  $1 \, \mathrm{m} \, 1 \, \mathrm{o}$  乾燥テトラヒドロフラン1  $0 \, \mathrm{o} \, \mathrm{m} \, 1$  溶液を $-70 \, \mathrm{C}$  に冷却し、 $1.56 \, \mathrm{M}$   $\mathrm{n} \, -$  ブチルリチウムのヘキサン 溶液  $28 \, \mathrm{m} \, 1$  を加え、 $0 \, \mathrm{C}$  で  $15 \, \mathrm{f} \, \mathrm{ll}$  撹拌した。 $-70 \, \mathrm{C}$  に冷却後、 $3 \, -$  フルオロピリジン  $3.4 \, \mathrm{m} \, 1$  を滴下し、同温で  $4 \, \mathrm{th} \, \mathrm{ll}$  撹拌した後、 $3 \, -$  フルオロベンズ アルデヒド  $4.8 \, \mathrm{m} \, 1$  を滴下した。 $1 \, \mathrm{th} \, \mathrm{ll}$  撹拌後、塩化アンモニウム水溶液、酢酸エチルを順次加え、室温に戻した。有機層を抽出し、水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去して得られる残渣を、ジイソプロピルエーテルで再結晶化させることにより、標記化合物  $7.1 \, \mathrm{g}$  を無色立方晶として得た。

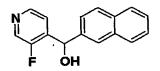
 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.70-3.10 (1H, bs), 6.13 (1H, s), 7.00 (1H, ddd, J = 0.9, 1.7, 8.3 Hz), 7.13 (1H, dt, J = 1.7, 9.2 Hz), 7.18 (1H, dt, J = 0.9, 8.3 Hz), 7.32 (1H, dt, J = 5.8, 8.3 Hz), 7.57 (1H, t, J = 5.5 Hz), 8.37 (1H, d, J = 1.4 Hz), 8.43 (1H, d, J = 5.5 Hz).

# [0143]

#### 製造例 4 - d

(3-フルオロピリジン-4-イル) -ナフタレン-2-イルーメタノール

## 【化104】



製造例と同様な方法で、3-フルオロピリジン5.2ml、2-ナフトアルデヒド10.2gを原料として標記化合物17.0gを無色粉末として得た。

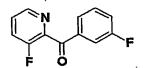
 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.89 (1H, s), 6.27 (1H, s), 7.44-7.51 (3H, m), 7.64 (1H, t, J = 5.7 Hz), 7.80-7.85 (3H, m), 7.87 (1H, bs), 8.35 (1H, d, J = 2.0 Hz), 8.42 (1H, dt, J = 1.0, 4.9 Hz).

# [0144]

#### 製造例 5 - a

\_(3-フルオロフェニル) - (3-フルオロピリジン-2-イル) -メタノン

# 【化105】



製造例1-aで得た(3-フルオロフェニル)- (3-フルオロピリジン-2-イル)-メタノール12.6gのジクロロメタン30ml、トルエン30mlの混合溶液に活性化二酸化マンガン10.0gを加え、8時間加熱還流した。反応終了後、二酸化マンガンをセライト濾去した後、溶媒を減圧下留去し、標記化合物12.1gを淡黄色油状物として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.32 (1H, ddt, J = 1.4, 2.8, 7.9 Hz), 7.47

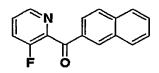
(1H, dt, J = 5.3, 7.9 Hz), 7.54 (1H, dd, J = 4.5, 9.0 Hz), 7.61 (1H, dt, J = 1.4, 9.0 Hz), 7.66 (1H, ddd, J = 1.4, 2.8, 9.2 Hz), 7.72 (1H, dt, J = 1.4, 7.9 Hz), 8.54 (1H, dt, J = 1.4, 4.5 Hz).

#### [0145]

#### 製造例 6 - b

(3-フルオロピリジン-2-イル) -ナフタレン-2-イルーメタノン

## 【化106】



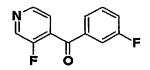
(3-フルオロピリジン-2-イル) -ナフタレン-2-イルーメタノール3
. 8 gを製造例5-aに従い、標記化合物3. 4 gを無色針状結晶として得た。 lH-NMR (400 MHz, CDCl3) & 7.54 (1H, dt, J = 1.3, 7.4 Hz), 7.55 (1H, dd, J = 4.6, 8.8 Hz), 7.62 (1H, dt, J = 1.3, 8.8 Hz), 7.64 (1H, dt, J = 1.3, 7.4 Hz), 7.90 (1H, bd, J = 7.4 Hz), 7.91 (1H, bd, J = 7.4 Hz), 7.94 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.07 (1H, dd, J = 1.5, 8.6 Hz), 8.36 (1H, d, J = 1.5, 8.58 (1H, dt, J = 1.3, 4.6 Hz).

#### 0146

#### 製造例 7 - c

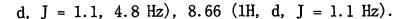
<u>(3-フルオロフェニル)-(3-フルオロピリジン-4-イル)-メタノン</u>

## 【化107】



(3-フルオロフェニル)-(3-フルオロピリジン-4-イル)-メタノール3.5gを製造例5-aに従い、標記化合物3.5gを無色針状結晶として得た

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.37 (1H, bt, J = 7.8 Hz), 7.43 (1H, t, J = 5.4 Hz), 7.50 (1H, dt, J = 5.4, 7.8 Hz), 7.54-7.60 (2H, m), 8.62 (1H, d



### [0147]

製造例 8 - d

(3-フルオロピリジン-4-イル) -ナフタレン-2-イルーメタノン

【化108】

(3-フルオロピリジンー4-イル) -ナフタレン-2-イルーメタノール17.0gを製造例5-aに従い、標記化合物15.1gを無色針状結晶として得た

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.49 (1H, dd, J = 4.6, 5.5 Hz), 7.58 (1H, dt, J = 1.3, 7.4 Hz), 7.66 (1H, dt, J = 1.3, 7.4 Hz), 7.93 (2H, bd, J = 7.4 Hz), 7.97 (1H, d, J = 8.9 Hz), 8.01 (1H, dd, J = 1.5, 8.9 Hz), 8.22 (1H, bd, J = 1.5 Hz), 8.64 (1H, dd, J = 1.3, 4.6 Hz), 8.68 (1H, d, J = 1.3 Hz).

#### [0148]

製造例 9 - a

(3-7)ルオロー1-3キシピリジンー2-イル)-(3-7)ルオロフェニル)-メタノン

## 【化109】

製造例 5 - a で得られた(3 - フルオロフェニル) - (3 - フルオロピリジンー 2 - イル) - メタノン3. 0 gをクロロホルム 3 0 m l に溶解し、氷冷下で3 - クロロ過安息香酸3. 6 gを加え、反応液を6時間加熱還流した。反応終了後、炭酸水素ナトリウム水溶液を加え酢酸エチルで抽出し、有機層を水で洗浄後、無

水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去して得られる残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:メタノール=19:1)で精製分離し、標記化合物2.1gを無色針状結晶として得た。

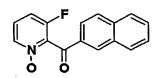
<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.21 (1H, ddd, J = 0.7, 6.7, 8.9 Hz), 7.35 (1H, ddt, J = 1.2, 2.6, 8.0 Hz), 7.40 (1H, dt, J = 6.7, 8.9 Hz), 7.49 (1 H, dt, J = 5.4, 8.0 Hz), 7.58 (1H, ddd, J = 1.2, 2.6, 8.9 Hz), 7.62 (1H, dt, J = 1.2, 8.0 Hz), 8.14 (1H, dt, J = 0.7, 6.7 Hz).

## [0149]

製造例 1 0 - b

<u>(3-フルオロー1-オキシピリジン-2-イル)ーナフタレン-2-イルーメ</u> タノン

#### 【化110】

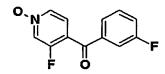


(3-フルオロピリジン-2-イル) ーナフタレン-2-イルーメタノン1. 5 gを製造例9-aに従い、標記化合物0.8 gを無色針状結晶として得た。 <sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>) & 7.24 (1H, ddd, J = 0.8, 6.5, 8.8 Hz), 7.41 (1H, dt, J = 6.5, 8.8 Hz), 7.55 (1H, dt, J = 1.4, 7.4 Hz), 7.63 (1H, dt, J = 1.4, 7.4 Hz), 7.89 (1H, bd, J = 7.4 Hz), 7.91 (1H, bd, J = 7.4 Hz), 7.95 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.01 (1H, dd, J = 1.5, 8.8 Hz), 8.18 (1H, dt, J = 0.8, 6.5 Hz), 8.27 (1H, d, J = 1.5 Hz).

#### [0150]

製造例11-c

(3-7)ルオロー1-3キシピリジンー4-1ル) -(3-7)ルオロフェニル) -メタノン 【化111】



(3-フルオロフェニル) - (3-フルオロピリジン-4-イル) - メタノン1 . 8gを製造例9-aに従い、標記化合物1.65gを無色針状結晶として得た

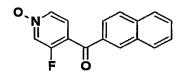
<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.37 (1H, ddt, J = 1.2, 2.5, 8.1 Hz), 7.48-7,59 (4H, m), 8.13 (1H, ddd, J = 1.0, 1.5, 6.8 Hz), 8.20 (1H, dt, J = 1.5, 5.3 Hz).

[0151]

製造例 1 2 - d

<u>(3-フルオロー1-オキシピリジン-4-イル)ーナフタレン-2-イルーメタノン</u>

【化112】



(3-フルオロピリジン-4-イル) -ナフタレン-2-イルーメタノン1.5 gを製造例9-aに従い、標記化合物1.3 gを無色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.60 (1H, dd, J = 6.8, 7.8 Hz), 7.61 (1H, dt, J = 1.5, 7.5 Hz), 7.68 (1H, dt, J = 1.5, 7.5 Hz), 7.93 (1H, bd, J = 7.5 Hz), 7.95 (1H, bd, J = 7.5 Hz), 7.97 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.98 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.17 (1H, ddd, J = 0.6, 1.8, 6.8 Hz), 8.25 (1H, dd, J = 1.8, 5.0 Hz), 8.26 (1H, s).

[0152]

製造例 1 3 - a

【化113】

製造例 9-a と同様な方法で 3-(3-7) ルオロフェニル) -1- トリチルー 1 Hーピラゾロ [4, 3-b] ピリジン 480 m g から、標記化合物 250 m g を 無色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  6.36 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.09 (1H, dd, J = 6.2, 8.8 Hz), 7.17-7.24 (6H, m), 7.29-7.39 (10H, m), 7.42 (1H, dt, J = 6.2, 8.2 Hz), 7.79 (1H, d, J = 8.2 Hz), 7.91 (1H, bd, J = 11.3 Hz), 8.13 (1H, d, J = 6.2 Hz).

[0153]

製造例 1 4 - c

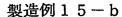
3- (3-フルオロフェニル) -1- トリチル-1H-ピラゾロ「3, 4, c] ピリジン-6-オキシド

【化114】

製造例 9-a と同様な方法で3-(3-7)ルオロフェニル)-1-トリチルー1 Hーピラゾロ [3, 4-c] ピリジン 300 m g から、標記化合物 285 m g を 無色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.01 (1H, d, J = 1.4 Hz), 7.18-7.24 (6H, m), 7.28 (1H, dt, J = 2.5, 8.0 Hz), 7.33-7.42 (9H, m), 7.55 (1H, dt, J = 6 .0, 8.0 Hz), 7.61 (1H, ddd, J = 1.4, 2.5, 10.1 Hz), 7.72 (1H, dt, J = 1.4, 8.0 Hz), 7.91 (1H, dd, J = 1.4, 7.1 Hz), 8.14 (1H, d, J = 7.1 Hz).

# [0154]



【化115】

製造例9-aと同様な方法で3ーナフタレン-2-イル-1-トリチル-1H-ピラゾロ[4,3-b]ピリジン800mgから、標記化合物500mgを無色 結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMS0-D<sub>6</sub>)  $\delta$  6.36 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.10 (1H, dd, J = 5.8, 8.6 Hz), 7.24 (6H, bd, J = 6.9 Hz), 7.30-7.40 (9H, m), 7.50-7.55 (2H, m), 7.90 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.90-7.94 (2H, m), 7.99 (1H, dd, J = 1.9, 8.6 Hz), 8.13 (1H, d, J = 5.8 Hz), 8.60 (1H, d, J = 1.9 Hz).

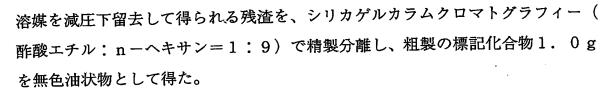
#### [0155]

製造例 1 6 - a

<u>5-フルオロー6-(3-フルオロベンゾイル)-ピリジン-2-カルボニトリル</u>

## 【化116】

製造例 9 - a で得られる(3 - フルオロー1 - オキシピリジンー2 - イル) - (3 - フルオロフェニル) - メタノン2. 1 gのアセトニトリル溶液20mlにトリメチルシリルシアニド6.0ml、ジメチルカルバモイルクロリド1.7mlを加え、8時間加熱還流した。反応終了後、炭酸水素ナトリウム水溶液を加え酢酸エチルで抽出し、有機層を水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。



## [0156]

製造例17-b

<u>5-フルオロー6-(ナフタレンー2-カルボニル)ーピリジンー2ーカルボニトリル</u>

## 【化117】

製造例10-bで得られる(3-フルオロー1-オキシピリジンー2-イル) ーナフタレン-2-イルーメタノン780mgを製造例16-aと同様に、粗製-の標記化合物550mgを淡黄色油状物として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.49 (1H, dd, J = 8.1, 9.5 Hz), 7.52-7.57 (2H, m), 7.57 (1H, dd, J = 2.0, 8.8 Hz), 7.77 (1H, dd, J = 3.3, 8.1 Hz), 7.82-7.86 (1H, m), 7.85 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.89-7.93 (1H, m), 8.13 (1H, d, J = 2.0 Hz).

# [0157]

製造例 1 8 - c

# 【化118】

3- (3-フルオロフェニル) -1- トリチル-1H-ピラゾロ [3, 4, -c] ピリジン-6-オキシド200mgを製造例16-aに従い、標記化合物1

50mgを無色粉末として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.15-7.21 (6H, m), 7.28-7.39 (10H, m), 7.57 (1H, dt, J = 6.4, 8.0 Hz), 7.59 (1H, ddd, J = 1.3, 2.5, 10.7 Hz), 7.72 (1H, dt, J = 1.3, 8.0 Hz), 8.52 (1H, d, J = 5.7 Hz), 8.60 (1H, d, J = 5.7 Hz).

[0158]

製造例19-b

3-+79レン-2-4ル-1-トリチル-1 H-ピラゾロ [4, 3-b] ピリ ジン-5-カルボニトリル

【化119】

製造例17-bと同様な方法で、3-tフタレン-2-tル-1-bリチル-1 H-ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン-4-オキシド480 m g から、標記化合物 380 m g を淡黄色結晶として得た。

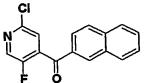
 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  6.89 (1H, d, J = 9.1 Hz), 7.23-7.28 (6H, m), 7.33-7.42 (9H, m), 7.54-7.59 (2H, m), 7.77 (1H, d, J = 9.1 Hz), 7.92 -7.97 (1H, m), 8.02-8.07 (1H, m), 8.04 (1H, d, J = 8.7 Hz), 8.25 (1H, dd, J = 1.8, 8.7 Hz), 8.97 (1H, d, J = 1.8 Hz).

[0159]

製造例 2 0 - d

<u>(2-クロロー5-フルオロピリジン-4-イル) -ナフタレン-2-イルーメタノン</u>

【化120】



製造例12-dで得られる(3-フルオロ-1-オキシピリジン-4-イル) ーナフタレン-2-イルーメタノン1.4gのオキシ塩化リン10ml溶液を窒素雰囲気下80℃で1.5時間加熱した。反応液を室温に戻し、過剰なオキシ塩 化リンを減圧下留去して得られる残渣に炭酸水素ナトリウム水溶液を加え酢酸エチルで抽出し、有機層を水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去して得られる残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=19:1)で精製分離し、無色針状結晶として標記化合物 680mg、無色針状結晶として下記製造例21-d記載の(2-クロロ-3-フルオロピリジン-4-イル)ーナフタレン-2-イルーメタノン550mgをそれぞれ得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.50 (1H, d, J = 4.6 Hz), 7.60 (1H, t, J = 7.5 Hz), 7.68 (1H, t, J = 7.5 Hz), 7.93 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.95 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.98 (1H, d, J = 9.1 Hz), 7.99 (1H, d, J = 9.1 Hz), 8.21 (1H, bs), 8.45 (1H, s).

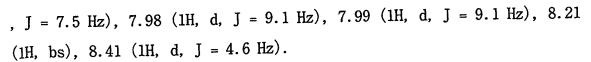
# [0160]

製造例 2 1 - d

<u>(2-クロロー3-フルオロピリジンー4-イル) ーナフタレンー2ーイルーメタノン</u>

【化121】

 $l_{H-NMR}$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  7.41 (1H, t, J = 4.6 Hz), 7.60 (1H, t, J = 7.5 Hz), 7.68 (1H, t, J = 7.5 Hz), 7.93 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.95 (1H, d



## [0161]

製造例 2 2 - b

3-(3-7)ルオロフェニル) -5-7ロロー1 - トリチルー1 Hーピラゾロ [4, 3-b] ピリジン

## 【化122】

製造例 20-d と同様な方法で、3-(3-7)ルーフェニル)-1-トリチルー1 Hーピラゾロ [4,3-b] ピリジンー4-オキシド100 mgをトルエン中でオキシ塩化リンを作用し、下記の実施例 23-b 記載の3-(3-7)ルオロフェニル)-5-クロロー1 Hーピラゾロ [4,3-b] ピリジン30 mgの無色粉末とともに、粗製の標記化合物 60 mgを無色粉末としてそれぞれ得た。

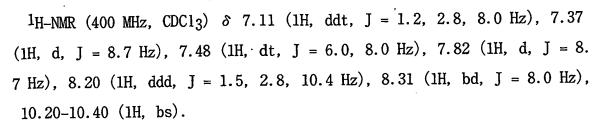
 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  6.54 (1H, d, J = 8.9 Hz), 6.92 (1H, d, J = 8.9 Hz), 7.03 (1H, dt, J = 2.5, 8.1 Hz), 7.17-7.23 (6H, m), 7.24-7.35 (9 H, m), 7.40 (1H, dt, J = 6.0, 8.1 Hz), 8.10 (1H, ddd, J = 1.9, 2.5, 10.7 Hz), 8.25 (1H, bd, J = 8.1 Hz).

## [0162]

実施例 2 3 - b

<u>3-(3-フルオロフェニル)-5-クロロー1H-ピラゾロ「4,3-b]ピ</u>リジン

# 【化123】



## [0163]

製造例 2 4 - a

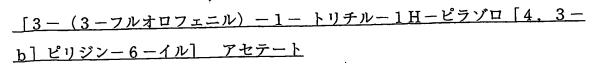
## 【化124】

製造例 13-a で得られる 3-(3-7)ルオロフェニル) -1- トリチルー 1 H - ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン-4- オキシド 5 0 m g を無水酢酸 2 m 1 に懸濁し、反応液を 8 0  $\mathbb C$  で 1 5 分加熱した。反応液を室温に戻し、過剰な無水酢酸を減圧下留去して得られる残渣に炭酸水素ナトリウム水溶液を加え酢酸エチルで抽出し、有機層を水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去して得られる残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n- ヘキサン= 3 : 1 7) で精製分離し、無色粉末として分離困難な標記化合物とともに下記製造例 2 5-a 記載の [3-(3-7)ルオロフェニル) -1 - トリチルー1 H - ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン-6 - イル [3-1] アセテートとの混合物を、生成比約 6 : 4 、収量 6 2 m g を得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.38 (3H, s), 6.65 (1H, d, J = 9.1 Hz), 6.7 1 (1H, d, J = 9.1 Hz), 7.02 (1H, dt, J = 2.7, 8.0 Hz), 7.20–7.28 (6H, m), 7.28–7.34 (9H, m), 7.38 (1H, dt, J = 5.8, 8.0 Hz), 8.10 (1H, ddd, J = 1.8, 2.7, 10.7 Hz), 8.19 (1H, bd, J = 8.0 Hz).

## [0164]

製造例 2 5 - a



【化125】

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.23 (3H, s), 6.38 (1H, d, J = 2.0 Hz), 7.0 3 (1H, dt, J = 2.7, 8.0 Hz), 7.20-7.28 (6H, m), 7.28-7.34 (9H, m), 7.40 (1H, dt, J = 5.8, 8.0 Hz), 8.14 (1H, ddd, J = 1.8, 2.7, 10.7 Hz), 8.26 (1H, bd, J = 8.0 Hz), 8.36 (1H, d, J = 2.0 Hz).

## [0165]

実施例 2 6 - b

 $1 - [3 - (3 - 7 \nu オロフェニル) - 1 H - ピラゾロ [4, 3 - b] ピリジン 5 - イル] エタノン$ 

## 【化126】

製造例 22-bで得られた粗製の3-(3-7)ルオロフェニル)-5-クロロー 1-トリチルー1 H -ピラゾロ [4,3-b] ピリジン50 m g、トリブチル(1-エトキシビニル)錫 35  $\mu$  1 を N,N -ジメチルホルムアミド2 m 1 に溶解し、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0) 10 m g を 加え、100 で 15 分加熱した。反応終了後、反応液に水を加え酢酸ナトリウムで抽出した。有機層を水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去した。残渣を 1 H 1 O 1 C

燥し、減圧下溶媒を留去した。残渣をジクロロメタン3mlに溶解し、トリフルオロ酢酸0.5mlを加え室温で5分間攪拌した。反応液に炭酸水素ナトリウム水溶液を加え酢酸ナトリウムで抽出した。有機層を水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去して得られる残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=3:7)で精製分離し、無色粉末として標記化合物7mgを得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  2.78 (3H, s), 7.27 (1H, dt, J = 2.6, 7.9 Hz), 7.61 (1H, dt, J = 6.3, 7.9 Hz), 8.04 (1H, d, J = 8.9 Hz), 8.20 (1H, d, J = 8.9 Hz), 8.33 (1H, ddd, J = 1.3, 2.6, 10.4 Hz), 8.40 (1H, bd, J = 7.9 Hz), 13.82-13.96 (1H, bs).

# [0166]

実施例 2 7 - a

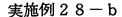
3-(3-7ルオロフェニル) - 1 H - ピラゾロ <math>[4, 3-b] ピリジン

## 【化127】

(3-7)ルオロフェニル) -(3-7)ルオロピリジン-2-7ル) -メタノン1 .5 gをメタノール5 m l に溶解し、ヒドラジン-水和物 l .0 m l を加え 8 0  $\mathbb C$ で4時間加熱した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1: 4) で精製分離し、標記化合物 2 4 0 m g を無色粉末として得た。

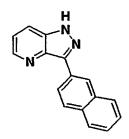
 $\begin{array}{l} 1_{H-NMR} \ (400 \ \text{MHz}, \ \text{DMSO-D_6}) \ \delta \ 7.21 \ (1\text{H}, \ \text{dt}, \ J=2.4, \ 8.0 \ \text{Hz}), \ 7.44 \ (1\text{H}, \ \text{dd}, \ J=4.1, \ 8.6 \ \text{Hz}), \ 7.55 \ (1\text{H}, \ \text{dt}, \ J=6.0, \ 8.0 \ \text{Hz}), \ 8.07 \ (1\text{H}, \ \text{dd}, \ J=1.5, \ 8.64 \ (1\text{H}, \ \text{dd}, \ J=2.4, \ 10.9 \ \text{Hz}), \ 8.35 \ (1\text{H}, \ \text{d}, \ J=8.0 \ \text{Hz}), \ 8.64 \ (1\text{H}, \ \text{dd}, \ J=1.5, \ 4.1 \ \text{Hz}), \ 13.47-13.53 \ (1\text{H}, \ \text{bs}). \end{array}$ 

# [0167]



3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ「4、3-b] ピリジン

【化128】



製造例 27-a と同様な方法で(3-7 ルオロピリジン-2-4 ル) - ナフタレン-2-4 ルーメタノン 1 . 2 gから、標記化合物 4 6 0 m g を無色針状結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.44 (1H, dd, J = 4.1, 8.8 Hz), 7.53 (1H, t, J = 8.5 Hz), 7.55 (1H, t, J = 8.5 Hz), 7.84 (1H, bd, J = 8.8 Hz), 8.03 (2H, d, J = 8.5 Hz), 8.09 (1H, dd, J = 0.6, 8.8 Hz), 8.57 (1H, dd, J = 1.8, 8.8 Hz), 8.69 (1H, dd, J = 0.6, 4.1 Hz), 9.17 (1H, d, J = 1.8 Hz)

[0168]

実施例 29-c

【化129】

(3-7)ルオロフェニル) -(3-7)ルオロピリジン-4-7ル) -メタノン 2 . 0 g を製造例 2 7-a に従い、標記化合物 4 9 0 m g を無色粉末として得た。  $^{1}$ H-NMR( $^{4}$ 00 MHz,DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.26( $^{1}$ 1H,dt,J = 2.6, 8.2 Hz),7.58( $^{1}$ 1H,dt,J = 6.6, 8.2 Hz),7.78( $^{1}$ 1H,dd,J = 2.6, 10.4 Hz),7.89( $^{1}$ 1H,d,J = 8.2 Hz),8.10( $^{1}$ 1H,dd,J = 1.2, 5.9 Hz),8.31( $^{1}$ 1H,d,J = 1.21Hz),1.22Hz),1.23Hz),1.24Hz),1.25Hz) 1.25Hz) 1.25Hz

(1H, d, J = 1.2 Hz).

[0 1 6 9]

実施例30-a

3-(3-7)ルオロフェニル) -1 H-ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン-5-カルボニトリル

【化130】

粗製の5-フルオロー6-(3-フルオロベンゾイル) -ピリジン-2-カルボニトリル1.0gを製造例27-aに従い、標記化合物280mgを淡黄色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.28 (1H, dt, J = 2.4, 8.0 Hz), 7.61 (1H, dt, J = 6.4, 8.0 Hz), 7.98 (1H, dt, J = 8.5 Hz), 8.16 (1H, dd, J = 2.4, 10.6 Hz), 8.28 (1H, d, J = 8.0 Hz), 8.32 (1H, d, J = 8.5 Hz), 13.95-14. 20 (1H, bs).

[0170]

製造例 3 1 - c

3-(3-7ルオロフェニル) -1-トリチル-1H-ピラゾロ「<math>3,4-c] ピリジン

【化131】

製造例 29-c で製造した3-(3-7)ルオロフェニル)-1 H - ピラゾロ [ 3, 4-c] ピリジン 2. 43 g o N, N - ジメチルホルムアミド 10 m 1 溶液

に、氷冷下で60%水素化ナトリウム(油性)80mgを加え、30分撹拌後、 クロロトリフェニルメタン500mgを加え、室温で1時間撹拌した。反応液に 水を加え、酢酸エチルで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下に 留去した。残渣にジイソプロピルエーテルを加えてろ過し、表記化合物560m gを無色粉末として得た。

 $\begin{array}{l} {\rm 1_{H-NMR}} \ (400 \ \text{MHz}, \ \text{CDC1}_3) \ \delta \ 7.20-7.24 \ (6\text{H, m}), \ 7.26 \ (1\text{H, dt}, \ J=2.5, \ 8 \\ .1 \ \text{Hz}), \ 7.30-7.40 \ (9\text{H, m}), \ 7.55 \ (1\text{H, dt}, \ J=6.4, \ 8.1 \ \text{Hz}), \ 7.64 \ (1\text{H, ddd}), \\ J=1.4, \ 2.5, \ 10.0 \ \text{Hz}), \ 7.74 \ (1\text{H, d}, \ J=1.4 \ \text{Hz}), \ 7.78 \ (1\text{H, dt}, \ J=1.4, \ 8.1 \ \text{Hz}), \ 8.13 \ (1\text{H, dd}, \ J=1.4, \ 5.7 \ \text{Hz}), \ 8.24 \ (1\text{H, d}, \ J=5.7 \ \text{Hz}). \\ \end{array}$ 

# [0171]

製造例 3 2 - a

# 【化132】

製造例27-aで製造した3-(3-フルオロフェニル)-1H-ピラゾロ[4,3-b]ピリジン220mgを製造例31-cに従い、表記化合物460mgを無色粉末として得た。

 $\begin{array}{l} {\rm 1H-NMR} \ (400\ \text{MHz},\ \text{CDCl}_3) \ \delta\ 6.64\ (1\text{H,}\ dd,\ J=1.8,\ 8.7\ \text{Hz}),\ 6.93\ (1\text{H,}\ dd,\ J=4.6,\ 8.7\ \text{Hz}),\ 7.02\ (1\text{H,}\ dt,\ J=2.5,\ 8.0\ \text{Hz}),\ 7.21-7.26\ (6\text{H,}\ m),\ 7.27-7.33\ (9\text{H,}\ m),\ 7.40\ (1\text{H,}\ dt,\ J=6.4,\ 8.0\ \text{Hz}),\ 8.19\ (1\text{H,}\ dd,\ J=2.5,\ 10.3\ \text{Hz}),\ 8.31\ (1\text{H,}\ d,\ J=8.0\ \text{Hz}),\ 8.57\ (1\text{H,}\ dd,\ J=1.8,\ 4.6\ \text{Hz}). \end{array}$ 

# [0172]

製造例 3 3 - b

3-ナフタレン-2-イル-1-トリチル-1H-ピラゾロ「4、3-b]ピリ ジン 【化133】

3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ [4,3-b] ピリジン440mgを製造例31-cに従い、標記化合物800mgを無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  6.66 (1H, dd, J = 1.1, 8.8 Hz), 6.95 (1H, dd, J = 4.2, 8.8 Hz), 7.25-7.34 (15H, m), 7.43-7.51 (2H, m), 7.83 (1H, dd, J = 2.3, 7.9 Hz), 7.88 (1H, d, J = 8.5 Hz), 8.00 (1H, dd, J = 2.3, 7.9 Hz), 8.42 (1H, dd, J = 2.0, 8.5 Hz), 8.62 (1H, dd, J = 1.1, 4.2 Hz), 9.18 (1H, d, J = 2.0 Hz).

## [0173]

実施例34-b

3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ「4,3-b] ピリジン-5-カル ボニトリル

【化134】

製造例19-bで得られる3-ナフタレン-2-イル-1-トリチル-1H-ピラゾロ[4,3-b]ピリジン-5-カルボニトリル360mgのジクロロメタン溶液10mlに、室温でトリフルオロ酢酸3mlを加え2時間攪拌した。反応液に炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出し、水洗後硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=3:1)で精製分離し、標記化合物180mgを

無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.53-7.60 (2H, m), 7.94-7.99 (1H, m), 8.0 0 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.05-8.10 (1H, m), 8.08 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.33 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.51 (1H, dd, J = 1.3, 8.6 Hz), 9.02 (1H, d, J = 1.3 Hz), 14.02-14.13 (1H, bs).

標記化合物は以下に示す別法による合成も実施した。製造例 17-b で得られる粗製の 5-7ルオロー6-(ナフタレン-2-カルボニル) ーピリジン-2-カルボニトリル <math>550 mgを出発原料として、製造例 27-a に準じた方法で標記化合物 3 mgを得た。

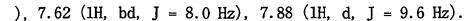
#### [0.1.74]

実施例 3 5 - a

3-(3-7)ルオロフェニル)-1 H-ピラゾロ[4, 3-b] ピリジン-5-オール

#### 【化135】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  6.60 (1H, d, J = 9.6 Hz), 7.15 (1H, dt, J = 2.6, 8.0 Hz), 7.52 (1H, dt, J = 5.9, 8.0 Hz), 7.56 (1H, bd, J = 10.4 Hz



## [0175]

実施例36-a

<u>「3-(3-フルオロフェニル)-1H-ピラゾロ「4,3-b] ピリジン-6</u> -イル]・アセテート

【化136】

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  2.38 (3H, s), 7.12 (1H, dt, J = 2.7, 8.4 Hz), 7.49 (1H, dt, J = 6.1, 8.4 Hz), 7.80 (1H, d, J = 2.1Hz), 8.21 (1H, dd d, J = 1.6, 2.7, 10.4 Hz), 8.27 (1H, dd, J = 1.6, 8.4 Hz), 8.42 (1H, d, J = 2.1Hz).

# [0176]

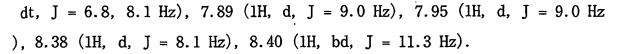
実施例 3 7 - a

3-(3-7)ルオロフェニル)-1 H-ピラゾロ[4, 3-b] ピリジン-5-カルボン酸

【化137】

3-(3-7)ルオロフェニル)-1 H-ピラゾロ [4,3-b] ピリジン-5-カルボニトリル 140 m g を水 1 m 1、濃硫酸 1 m 1、氷酢酸 1 m 1 の混合溶液に加え、100  $\mathbb C$  で 3 時間加熱した。反応液に氷冷水 25 m 1 を加え、炭酸水素ナトリウムで中和し、析出した結晶を濾取した。濾取した結晶を冷水で洗浄し、減圧下で乾燥した。粗製の標記化合物 150 m g を無色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.17 (1H, dt, J = 2.8, 8.1 Hz), 7.52 (1H,



## [0177]

実施例38-b

<u>3ーナフタレンー2ーイルー1 Hーピラゾロ「4、3-b] ピリジンー5ーカルボン酸</u>

【化138】

実施例 34-b で得られた 3-t フタレン -2-t ルー1H- ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン -5- カルボニトリル 180 m g e、実施例 37- a に準じた方法で処理し、無色粉末として標記化合物 150 m g e 得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.51-7.59 (2H, m), 7.95 (1H, bd, J = 7.9 Hz), 8.03 (1H, bd, J = 7.9 Hz), 8.06 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.12 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.20 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.63 (1H, dd, J = 1.6, 8.6 Hz), 9. 18 (1H, d, J = 1.6 Hz), 13.12-13.27 (1H, bs), 13.81 (1H, s).

# [0178]

製造例 3 9 - e

2-ベンジルー5-フェニルー2H-ピラゾールー3-イルアミン

【化139】

 $\alpha$  - シアノアセトフェノン 2. 9 g およびベンジルヒドラジンニ塩酸塩 3. 9 g をエタノール 5 0 m l に懸濁した。反応液に室温でトリエチルアミン 6. 0 m l

を加え、加熱還流を4時間した。減圧下溶媒を留去し、残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:4)で精製分離し、標記化合物4.1gを黄色針状粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  3.40 (2H, bs), 5.28 (2H, s), 5.92 (1H, s), 7.22 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.28 (2H, t, J = 8.0 Hz), 7.32-7.37 (2H, m), 7 .38 (2H, t, J = 8.0 Hz), 7.77 (2H, d, J = 8.0 Hz).

## [0179]

製造例 4 0 - e

1-ベンジル-3-フェニル-1H-ピラゾロ「3,4-b] ピリジン-5-カ ルボニトリル

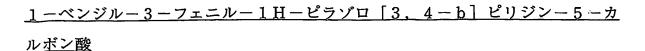
## 【化140】

2-シアノ-3, 3-ジメトキシ-1-プロペノレート ナトリウム 1. 65gをメタノール 30 m 1 に懸濁し、反応液に室温で製造例 39 - e で得られた 2 - ベンジルー5-フェニルー2 H - ピラゾールー3 - イルアミン 2. 5g、濃塩酸 1. 5 m 1 を順次加え、3 時間加熱還流した。反応液に炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン= 1 : 9)で精製分離し、標記化合物 0. 8gを無色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  5.78 (2H, s), 7.28-7.37 (3H, m), 7.43 (2H, bd, J = 7.2 Hz), 7.47 (2H, t, J = 7.2 Hz), 7.54 (2H, t, J = 7.2 Hz), 7.91 (2H, bd, J = 7.2 Hz), 8.66 (1H, d, J = 1.9 Hz), 8.78 (1H, d, J = 1.9 Hz).

#### [0180]

製造例 4 1 — e



## 【化141】

実施例 37-a と同様な方法で 3-(3-7)ルオロフェニル) -1 Hーピラゾロ [4, 3-b] ピリジンー5-カルボニトリル 600 m g を原料として、標記化 合物 500 m g を無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  5.78 (2H, s), 7.24-7.30 (5H, m), 7.47 (1H, t, J = 8.6 Hz), 7.56 (2H, t, J = 8.6 Hz), 8.01 (2H, d, J = 8.6 Hz), 8. 97 (1H, d, J = 2.0 Hz), 9.12 (1H, d, J = 2.0 Hz).

#### [0181]

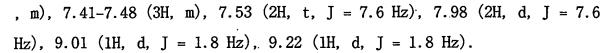
製造例 4 2 - e

1-ベンジル-3-フェニル-1H-ピラゾロ<math>3,4-b ピリジン-5-カ ルボン酸 メチル

## 【化142】

実施例 41-e で得られる1-ベンジルー3-フェニルー1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジンー5-カルボン酸 100 m g e N, N-ジメチルホルムアミド 5 m 1 に溶解し、炭酸カリウム 60 m g、ヨウ化メチル 30  $\mu$  1 e 加え一昼夜室 温で攪拌した。残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去後、ジイソプロピルエーテルで結晶化し標記化合物 100 m g e 淡褐色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  4.00 (3H, s), 5.80 (2H, s), 7.25-7.34 (3H



#### [0182]

実施例 4 3 - e

3-7ェニルー1 Hーピラゾロ「3, 4-b] ピリジン-5-カルボン酸

# 【化143】

製造例42-eで得られた1-ベンジル-3-フェニル-1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-5-カルボン酸100mgを硫酸2m1、酢酸4m1、水2mlの混合溶媒に溶解し、氷冷下でクロム酸300mgを加えた。反応液を70℃で1時間加熱し、反応液を室温に戻し、炭酸水素ナトリウムを加え酢酸エチルで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去後、残渣にジイソプロピルエーテルを加えてろ過し、標記化合物60mgを無色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.46 (1H, t, J = 7.6 Hz), 7.56 (2H, t, J = 7.6 Hz), 8.02 (2H, d, J = 7.6 Hz), 8.94 (1H, d, J = 2.0 Hz), 9.06 (1H, d, J = 2.0 Hz), 13.20-13.35 (1H, bs), 14.18 (1H, s).

#### [0183]

#### 実施例44-e

実施例 43 - e で得られた 3 - 7x = 2x - 1 H - 2 = 2x - 1 [ 3 , 4 - 6 ] 2 = 2x - 1 2 = 2x

オロ酢酸含有アセトニトリル溶液:0.1%トリフルオロ酢酸含有水溶液= $1:99\sim100:0/20$ 分サイクル、流速;20m1/分;YMC Combiprep ODS-AM、 $20mm\Phi\times50mm$ (Long)] により分離精製し、窒素を吹き付け、溶媒を除去して被験化合物を得た。

## [0184]

実施例 4 5 - e

3-7ェニルー1 H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化144】

MS (ESI)m/z 279 MH+

## [0185]

実施例46-e

3-7ェニルー1 H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-5-カルボン酸 (ピリジン-2-イルメチル)-アミド

【化145】

MS (ESI)m/z 330 MH+

#### [0186]

実施例47-e

3-フェニル-1H-ピラゾロ <math> [3, 4-b] ピリジン-5-カルボン酸 (テトラヒドロフラン-2-イルメチル)-アミド

【化146】

MS (ESI)m/z 323 MH+

[0187]

実施例 48-e

3-7ェニルー1 H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

【化147】

MS (ESI)m/z 319 MH+

[0188]

実施例 4 9 - e

3-フェニル-1H-ピラゾロ「3, 4-b] ピリジン-5-カルボン酸 (1 -メトキシメチループロピル) -アミド

【化148】

 $MS (ESI)m/z 325 MH^+$ 

[0189]

実施例50-e

3-7ェニルー1 H - ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-5 - カルボン酸 (2



<u>ーアセチルアミノーエチル)ーアミド</u>

(化149)

MS (ESI)m/z 324 MH+

【0190】実施例51-e

3-フェニル-1H-ピラゾロ <math> [3, 4-b] ピリジン-5-カルボン酸 (2 -メチルスルファニル-エチル) -アミド

【化150】

MS (ESI)m/z 313 MH+

[0191]

実施例 5 2 - e

3-フェニル-1H-ピラゾロ <math> [3, 4-b] ピリジン-5-カルボン酸 (1 -ヒドロキシメチル<math>-3-メチルスルファニル-プロピル) -アミド

【化151】

MS (ESI)m/z 357 MH+

【0192】実施例53-e

3-7ェニル-1 H-ピラゾロ  $\begin{bmatrix} 3, 4-b \end{bmatrix}$  ピリジン-5-カルボン酸 (1 -アザービシクロ  $\begin{bmatrix} 2, 2, 2 \end{bmatrix}$  オクト-3-イル) -アミド

【化152】

MS (ESI)m/z 348 MH+

【0193】実施例54-e

3-フェニル-1H-ピラゾロ「3、4-b] ピリジン-5-カルボン酸 (4 -ヒドロキシシクロヘキシル) -アミド

【化153】

 $MS (ESI)m/z 337 MH^+$ 

# [0194]

実施例 5 5 - a

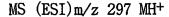
実施例 37-a で得られた 3-(3-7)ルオロフェニル)-1 Hーピラゾロ [4 , 3-b] ピリジン-5-カルボン酸を、実施例 44-e と同様に種々のアミンと縮合し以下の被験化合物を得た。

# [0195]

実施例 5 6 - a

3-(3-7)ルポロフェニル)-1 H-ピラゾロ「4, 3-b] ピリジン-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化154】



[0196]

実施例 5 7 - a

 $3-(3-7 \nu + 2 \pi - 2 \pi$ 

カルボン酸 (フラン-2-イルメチル) -アミド

【化155】

MS (ESI)m/z 337 MH+

[0197]

実施例 5 8 - a

3-(3-7ルオロフェニル) -1 H-ピラゾロ<math>[4, 3-b]ピリジン-5-

カルボン酸 (テトラヒドロフラン-2-イルメチル) -アミド

【化156】

MS (ESI)m/z 340 MH+

[0198]

実施例 5 9 - a

【化157】

MS (ESI)m/z 342 MH+

[.0 1 9 9]

実施例 6 0 - a

3-(3-7ルオロフェニル)-1 H-ピラゾロ[4, 3-b] ピリジン-5-

カルボン酸 (ピリジン-2-イルメチル)-アミド

【化158】

 $MS (ESI)m/z 348 MH^+$ 

[0200]

実施例 6 1 - a

3 - (3 - 7)ルオロフェニル)-1 H-ピラゾロ[4, 3 - b] ピリジン-5 -

カルボン酸 (1-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル) -アミド

【化159】

MS (ESI)m/z 343 MH+

[0201]

実施例 6 2 - a

3-(3-7ルオロフェニル) - 1 H-ピラゾロ <math>[4, 3-b] ピリジン-5-



【化160】

MS (ESI)m/z 343 MH+

[0202]

実施例 6 3 - b

実施例 38-b で得られた 3-t フタレン -2-t ルー 1H-t ラブロ [4, 3-b] ピリジン -5-t カルボン酸を、実施例 44-e と同様に種々のアミンと縮合し以下の被験化合物を得た。

[0203]

実施例 6 4 - b

<u>3ーナフタレンー2ーイルー1 Hーピラゾロ「4,3-b] ピリジンー5ーカル</u> ボン酸 シクロプロピルアミド

【化161】

MS (ESI)m/z 329 MH+

[0204]

実施例 6 5 - b

【化162】

 $MS (ESI)m/z 369 MH^+$ 

[0205]

実施例66-b

3-+79レン-2-4ル-1H-ピラゾロ[4, 3-b]ピリジン-5-カルボン酸 (テトラヒドロフラン-2-4ルメチル) -アミド

【化163】

MS (ESI)m/z 373 MH+

[0206]

実施例 6 7 - b

3-+7タレン-2- -1H- ピラゾロ <math> [4, 3-b] ピリジン-5- カル ボン酸 (2-アセチルアミノエチル) -アミド

【化164】

MS (ESI)m/z 374 MH+

[0207]

実施例 68-b

【化165】

MS (ESI)m/z 380 MH+

[0208]

実施例69-b

3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ「4、3-b] ピリジン-5-カル ボン酸 (1-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル) <math>-アミド

【化166】

MS (ESI)m/z 375 MH+

[0209]

実施例 7 0 - b

【化167】

MS (ESI)m/z 375 MH+

[0210]

製造例 7 1 - d

<u>5-フルオロー4-(ナフタレンー2-カルボニル)ピリジンー2-カルボニト</u> リル

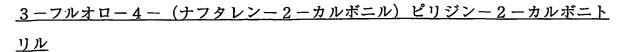
【化168】

製造例12-dにより得られた(3-フルオロ-1-オキシピリジン-4-イル)ナフタレン-2-イルーメタノン300mgのアセトニトリル3ml溶液に室温でトリメチルシリルシアニド0.30ml、ジメチルカルバミルクロリド0.51mlを加えて、1日加熱還流した。水を加え、酢酸エチルで抽出し、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:3)で精製分離し、標記化合物11mgを無色結晶物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  7.60 (1H, ddd, J = 0.8, 7.2, 8.0 Hz), 7.68 (1 H, ddd, J = 0.8, 7.2, 8.0 Hz), 7.88-8.00 (5H, m), 8.15 (1H, s), 8.75 (1H, s).

[0211]

製造例 7 2 - d



【化169】

(3-7)ルオロー1-3キシピリジンー4-7ル)ナフタレンー2-7ルーメタノン300mgより製造例71-6の方法で、標記化合物230mgを無色結晶物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  7.60 (1H, ddd, J = 0.8, 7.2, 8.0 Hz), 7.68 (1 H, ddd, J = 0.8, 7.2, 8.0 Hz), 7.71 (1H, t, J = 4.8 Hz), 7.91 (1H, s), 7 .93 (1H, d, J = 0.8 Hz), 7.95 (1H, dd, J = 1.6, 8.0 Hz), 7.98 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7.88-8.00 (5H, m), 8.15 (1H, s), 8.73 (1H, dd, 0.8, 4.8 Hz).

# [0212]

実施例 7 3 - d

5-クロロー3-ナフタレンー2-イルー1 H-ピラゾロ[3, 4-c] ピリジン

【化170】

製造例20-dにより得られた(2-クロロ-5-フルオロピリジン-4-イル)ナフタレン-2-イルーメタノン500mgのピリジン5m1溶液に室温でヒドラジン一水和物0.26m1を加えて、1日加熱還流した。減圧下濃縮し、析出した結晶を水、酢酸エチルで順次洗浄し、標記化合物350mgを淡黄色結晶



<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.54 (1H, td, J = 1.6, 7.2 Hz), 7.57 (1H, td, J = 1.6, 7.2 Hz), 7.95 (1H, dd, J = 1.6, 8.4 Hz), 8.03 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.17 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.20 (1H, dd, J = 1.6, 8.4 Hz), 8.42 (1H, d, J = 1.6 Hz), 8.61 (1H, s), 8.95 (1H, d, J = 1.6 Hz).

## [0213]

製造例 7 4 - d

#### 【化171】

製造例73-dにより得られた5-Dロロー3-ナフタレンー2-イルー1 Hーピラゾロ[3,4-c]ピリジン320mgのN,N-ジメチルホルムアミド3ml溶液に室温で水素化ナトリウム55mgを加えて、同温で15分間撹拌した。同温で塩化トリチル335mgを加えて、同温で1時間撹拌した。水を加えて酢酸エチルで希釈した。酢酸エチル懸濁液を飽和塩化アンモニウム水溶液で2回、水で1回洗浄した後、結晶を濾取した。結晶を酢酸エチルで洗浄し、標記化合物335mgを無色結晶物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.24-7.41 (15H, m), 7.48 (1H, s), 7.51-7.59 (2H, m), 7.92 (1H, d, J = 7.2 Hz), 7.96 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.99 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.15 (1H, d, J = 7.2 Hz), 8.46 (1H, s), 8.57 (1H, s).

## [0214]

実施例75-d

3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ [3, 4-c] ピリジン-5-カル ボニトリル 【化172】

製造例71により得られた5-フルオロー4-(ナフタレン-2-カルボニル) ピリジン-2-カルボニトリル11mgより製造例27-aの方法で、標記化合物9mgを無色結晶物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  7.51-7.58 (2H, m), 7.90-7.93 (1H, m), 8.02 (1 H, d, J = 8.8 Hz), 8.04-8.07 (1H, m), 8.15 (1H, dd, J = 1.6, 8.4 Hz), 8.51 (1H, s), 8.79 (1H, d, J = 1.6 Hz), 9.12 (1H, d, J = 1.6 Hz).

[0215]

製造例76-f

(2-クロロチオフェン-3-イル)ナフタレン-2-イルメタノール

【化173】

窒素雰囲気下、1.57M n-7チルリチウムのヘキサン溶液3.2m1のジエチルエーテル7m1溶液に-78℃で3-7ロモ-2-クロロチオフェン1.00gのジエチルエーテル8m1溶液を加え、同温で1時間撹拌した。同温で2-ナフトアルデヒド0.87gを加え、室温まで昇温しながら3時間撹拌した後、水を加え、酢酸エチルで抽出し、飽和塩化アンモニウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:20~1:5)で精製分離し、標記化合物1.18gを無色結晶物として得た。

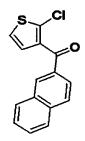
<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  6.19 (1H, d, J = 3.6 Hz), 6.95 (1H, d, J = 6.0 Hz), 7.05 (1H, dd, J = 0.4, 6.0 Hz), 7.43-7.50 (3H, m), 7.78-7.85 (3H, m), 7.91 (1H, d, J = 0.4 Hz).

## [0216]

製造例 7 7 - f

(2-クロロチオフェン-3-イル) ナフタレン-2-イルメタノン

【化174】



 $(2-\rho \Box \Box f + 3 \Box z z) - 3 - 4 D$ ) ナフタレン-2-4ルメタノール1. 18gのトルエン12ml溶液に室温で活性化二酸化マンガン1. 12gを加え、50℃で1日撹拌した後、二酸化マンガンをセライト濾去した。溶媒を留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:nーヘキサン=1:50)で精製分離し、標記化合物0.61gを無色油状物として得た。  $^{1}$ H-NMR(400 MHz,CDCl3) $\delta$ 7.18(1H,d,J=6.0 Hz),7.20(1H,d,J=6.0 Hz),7.55(1H,ddd,J=1.6,7.2,8.0 Hz),7.88-7.95(3H,m),7.96(1H,dd,J=1.6,8.0 Hz),8.28(1H,d,J=0.8 Hz).

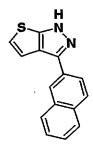
[0217]

実施例 7 8 - f

3-ナフタレン-2-イル-1H-チエノ「2,3-c] ピラゾール

ページ: 167/

【化175】



(2-クロロチオフェン-3-イル)ナフタレン-2-イルメタノン0.61gのエタノール6ml溶液に室温でヒドラジン一水和物0.12mlを加え、2日加熱還流した。酢酸エチルで希釈し、有機層を飽和塩化アンモニウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:30~1:5)で精製分離し、標記化合物32mgを無色結晶物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.37 (1H, d, J = 5.6 Hz), 7.51 (1H, td, J = 1.6, 8.0 Hz), 7.55 (1H, td, J = 1.6, 8.0 Hz), 7.57 (1H, d, J = 5.6 Hz), 7.92 (1H, dd, J = 1.6, 8.0 Hz), 7.98-8.09 (3H, m), 8.42 (1H, s).

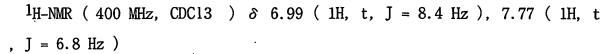
[0218]

製造例 7 9 - g

1, 5-ジブロモー2, 4-ジフルオロベンゼン

【化176】

水冷下、1ーブロモー2,4ージフルオロベンゼン25.35gの濃硫酸100m1溶液に、Nープロモスクシンイミド25.7gを加え、同温で30分間、室温で2日間撹拌した。水冷後、反応液に氷を加え、ジエチルエーテル300m1で抽出した。有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去して得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(nーヘキサン)で精製分離し、標記化合物34.6gを、無色油状物として得た。



[0219]

製造例 8 0 - g

5-ブロモー2、4-ジフルオローベンズアルデヒド

【化177】

 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDC13 )  $\delta$  7.03 ( 1H, dd, J = 8.0, 9.6 Hz ), 8.11 ( 1H t, J = 7.2 Hz ), 10.24 ( 1H, s )

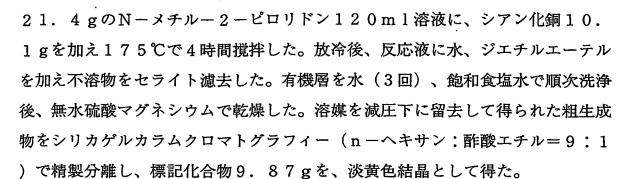
[0220]

製造例81-g

<u>2、4ージフルオロー5ーホルミルーベンゾニトリル</u>

【化178】

製造例80-gで得られた5-ブロモ-2, 4-ジフルオローベンズアルデヒド



 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDC13 )  $\delta$  7.14 ( 1H, dd, J = 8.4, 9.6 Hz ), 8.25 ( 1H t, J = 7.2 Hz ), 10.27 ( 1H, s )

#### $[0.2\ 2\ 1]$

製造例 8 2 - g

<u>6-フルオロー1H-インダゾールー5-カルボニトリル</u>

#### 【化179】

製造例81-gで得られた2,4-ジフルオロー5-ホルミルーベンゾニトリル2.50gをピリジン15mlに溶解し、ヒドラジン一水和物4.0mlを加え室温で2時間撹拌した。ピリジンを減圧下に留去後、残渣を酢酸エチル200mlおよびテトラヒドロフラン40mlに溶解し、1規定塩酸、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。有機層を、シリカゲルパッド(4cm径X3cm)に通した後、溶媒を減圧下に留去して標記化合物1.63gを、山吹色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  7.66 ( 1H, d, J = 10.0 Hz ), 8.28 ( 1H, s ), 8.51 ( 1H, d, J = 6.0 Hz ), 13.68 ( 1H, s )

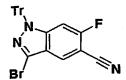
#### [0222]

製造例 8 3 - g

<u>3ーブロモー6―フルオロー1ートリチルー1Hーインダゾールー5ーカルボニトリル</u>

ページ: 170/

【化180】



室温下、製造例82-gで得られた6-フルオロー1H-インダゾールー5-カルボニトリル1.25gのN,N-ジメチルホルムアミド12m1溶液に、Nーブロモスクシンイミド1.52gを加え、同温で1晩撹拌した。反応液を酢酸エチル120m1に加え、半飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水(2回)、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、得られた残渣をN,N-ジメチルホルムアミド15m1に溶解した。氷冷下に、トリチルクロリド2.16g、60%水素化ナトリウム310mgを順次加え、同温で10分間さらに室温で20分間撹拌した。反応液に氷を加えた後、酢酸エチル120m1で抽出した。有機層を、水(2回)、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。有機層を、シリカゲルパッド(4cm径X3cm)に通した後、溶媒を減圧下に留去して得られた粗結晶を、酢酸エチルージイソプロピルエーテルより再結晶し、標記化合物1.55gを淡黄色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D\_6 )  $\delta$  6.17 ( 1H, d, J = 10.8 Hz ), 7.13 - 7.2 2 ( 6H, m ), 7.32 - 7.42 ( 9H, m ), 8.44 ( 1H, d, J = 6.4 Hz )

[0223]

製造例 8 4 - h

2, 4-ジフルオロー3-ホルミルーベンゾニトリル

【化181】

窒素雰囲気下、氷冷下にN, Nージイソプロピルアミン11.1 gのテトラヒドロフラン100ml溶液に1.6M nーブチルリチウムのn-ヘキサン溶液66mlを加え、同温で20分間撹拌した。-78  $\mathbb{C}$ に冷却後、2、4ージフル

オロベンゾニトリル13.9gのテトラヒドロフラン15ml溶液を滴下した。同温で10分間撹拌した後、N,Nージメチルホルムアミド8.6mlを滴下し、同温で15分間撹拌した。反応液に、氷酢酸20mlを加えた後、水200mlを加え、ジエチルエーテルで二回抽出した。有機層を、0.2規定塩酸、飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、得られた粗結晶を、ジエチルエーテルーnーへキサンでトリチュレーションし、標記化合物8.61gを山吹色結晶として得た。

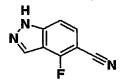
 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  7.53 ( 1H, t, J = 8.8 Hz ), 8.33( 1H, d dd, J = 6.0, 7.2, 8.8 Hz ), 10.17 ( 1H, s )

#### [0224]

製造例 8 5 - h

<u>4ーフルオロー1Hーインダゾールー5ーカルボニトリル</u>

#### 【化182】



製造例84-hで得られた2,4-ジフルオロー3-ホルミルーベンゾニトリル8.5 gをテトラヒドロフラン40mlおよびメタノール40mlに溶解し、ヒドラジン一水和物5.1mlを加え室温で3日間撹、50℃で3時間、70度で3時間拌した。反応液に氷水150mlを加え、酢酸エチル300mlおよびテトラヒドロフラン100mlを加え、不要物を濾去した。有機層を、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:トルエン=1:9-1:4)で精製分離し、標記化合物509mgを、山吹色結晶として得た。さらに、不純物との混合部分をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-n+1:4-1:0)で再度精製し、標記化合物1.80gを山吹色結晶として得た。

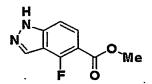
 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMS0-D<sub>6</sub> )  $\delta$  7.58 ( 1H, d, J = 8.8 Hz ), 7.70 ( 1H, dd, J = 6.0, 8.8 Hz ), 8.45 ( 1H, s ), 13.94 ( 1H, s )

[0225]

製造例 8 6 - h

4 <u>- フル</u>オロー1 H - インダゾールー5 - カルボン酸 メチルエステル

【化183】



製造例 8 5 - hで得られた 4 - フルオロー1 H - インダゾールー5 - カルボニトリル1.65gに氷酢酸8 m l、水8 m l、濃硫酸16 m lを加え110℃で4時間撹拌した。放冷後、氷水150 m lを加え、析出したカルボン酸を濾取した。氷冷下、得られたカルボン酸のN, N - ジメチルホムアミド12 m l - テトラヒドロフラン40 m l 溶液に、過剰のジアゾメタンのジエチルエーテル溶液を加え、同温で45分間撹拌した。溶媒を減圧下に留去後、残渣を酢酸エチル100 m l に溶解し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、標記化合物1.98gを山吹色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  3.87 ( 3H, s ), 7.45 ( 1H, d, J = 8.8 Hz ), 7.82 ( 1H, dd, J = 6.8, 8.8 Hz ), 8.36 ( 1H, s ), 13.70 ( 1H, s )

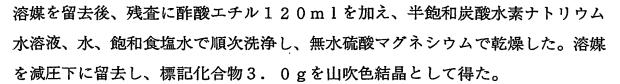
[0226]

製造例 8 7 - h

<u>3-ブロモー4-フルオロー1H-インダゾールー5-カルボン酸 メチルエス</u>テル

【化184】

室温下、製造例 86-h で得られた 4-7 ルオロー1H-4 ンダゾールー5-4 カルボン酸 メチルエステル 2.2g の N. Nージメチルホルムアミド 20m l 溶液に、N- プロモスクシンイミド 2.12g を加え、同温で 1 時間撹拌した。



<sup>1</sup>H-NMR ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  3.88 ( 3H, s ), 7.48 ( 1H, d, J = 8.8 H z ), 7.85 ( 1H, dd, J = 6.4, 8.8 Hz ), 14.00 ( 1H, s )

## [0227]

製造例 8 8 - h

<u>3ープロモー4ーフルオロー1ートリチルー1Hーインダゾールー5ーカルボン</u>酸 メチルエステル

【化185】

水冷下、製造例87-hで得られた3-ブロモー4-フルオロー1H-インダ ゾールー5-カルボン酸 メチルエステル2.99gのテトラヒドロフラン30 m1溶液に、60%水素化ナトリウム526mgを加え25分間撹拌した後、ト リチルクロリド3.21gを加え、同温で15分間、さらに室温で45分間撹拌した。反応液を再び水冷し、半飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えた後、酢酸 エチル100mlで抽出した。有機層を、水(2回)、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:9)で精製分離し、得られた粗結晶をジイソプロピルエーテルより再結晶し、標記化合物1.7 3gを白色針状晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  3.83 ( 3H, s ), 6.30 ( 1H, d, J = 8.8 H z ), 7.12 - 7.20 ( 6H, m ), 7.30 - 7.40 ( 9H, m ), 7.55 ( 1H, dd, J = 6.8, 8.8 Hz )

## [0228]

製造例 8 9 - i

1-プロモー4-フルオロー2-メトキシベンゼン

【化186】



2-ブロモー5-フルオロフェノール10gをN, N-ジメチルホルムアミド105mlに溶解し、氷冷下に炭酸カリウム10.9gとヨードメタン4.9mlを加え、室温で3時間攪拌した。反応液に水を加え、ジエチルエーテルで抽出し、得られた有機層を飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、標記化合物9.75gを黄色油状物として得た。

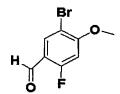
 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDCl3 )  $\delta$  3.88 ( 3H, s ), 6.59 ( 1H, td, J = 8.4, 2 .8 Hz ), 6.65 ( 1H, dd, J = 10.4, 2.8 Hz ), 7.47 ( 1H, dd, J = 8.4, 6.0 Hz )

[0229]

製造例 9 0 - i

5-ブロモー2-フルオロー4-メトキシベンズアルデヒド

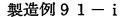
【化187】



製造例89-iで得られた1-ブロモー4-フルオロー2-メトキシベンゼン8.4gをジクロロメタン200mlに溶解し、窒素雰囲気下0℃で四塩化チタン21mlとジクロロメチルメチルエーテル5.6mlを加えて、室温で4時間30分撹拌した。反応液を氷水にゆっくりと注ぎ入れ、ジエチルエーテルで2回抽出した。有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水で順次洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、標記化合物9.44gを白色結晶として得た。

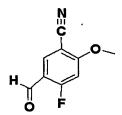
 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDCl $_{3}$  )  $\delta$  3.97 ( 3H, s ), 6.67 ( 1H, d, J = 12.0 Hz ), 8.05 ( 1H, d, J = 7.6 Hz ), 10.15 ( 1H, s )

[0230]



4-フルオロー5-ホルミルー2-メトキシベンゾニトリル

#### 【化188】



製造例90-iで得られた5-ブロモ-2-フルオロ-4-メトキシベンズアルデヒド5.33gを1-メチル-2-ピロリドン73m1に溶解し、シアン化銅2.46gを加え、180℃で5時間30分攪拌した。放冷後、反応液に水とジエチルエーテルを加え、不溶物をセライト濾去した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製分離し、標記化合物0.983gを淡黄色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDCl<sub>3</sub> )  $\delta$  4.03 ( 3H, s ), 6.76 ( 1H, d, J = 12.0 Hz ), 8.14 ( 1H, d, J = 7.2 Hz ), 10.17 ( 1H, s )

# [0231]

製造例 9 2 - i

<u>6ーメトキシー1Hーインダゾールー5ーカルボニトリル</u>

#### 【化189】

製造例 91-i で得られた 4-7ルオロ-5-ホルミル-2-メトキシベンゾニトリル 0.983 gをピリジン15 m 1 に溶解し、ヒドラジン-水和物 2.66 m 1 を加えた。50  $\mathbb{C}$ で 2 時間撹拌後水を加え、酢酸エチルで 2 度抽出した。得られた有機層を 1 N 塩酸、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、標記化合物 0.9 15 gを淡黄色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, CD<sub>3</sub>OD )  $\delta$  3.99 ( 3H, s ), 7.10 ( 1H, s ), 8.06 ( 1H

, s), 8.15 (1H, s)

[0232]

製造例 9 3 - i

<u>3ーブロモー6ーメトキシー1Hーインダゾールー5ーカルボニトリル</u>

【化190】

製造例92-iで得られた6-メトキシー1H-インダゾールー5-カルボニトリル0.915gのN, N-ジメチルホルムアミド7.5ml溶液に、室温下でN-ブロモスクシンイミド0.986gを加え、同温で1時間30分撹拌した。反応液に酢酸エチルを加え、半飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、標記化合物1.2gを黄色結晶として得た。

 $^{1}\mbox{H-NMR}$  ( 400 MHz, CD3OD)  $\delta$  4.00 ( 3H, s ), 7.10 ( 1H, s ), 7.97 ( 1H, s )

[0233]

製造例 9 4 - i

<u>3ープロモー6ーメトキシー1ートリチルー1Hーインダゾールー5ーカルボニ</u>トリル

【化191】

製造例93-iで得られた3-ブロモー6-メトキシー1H-インダゾールー5-カルボニトリル1.2gのN, N-ジメチルホルムアミド50ml溶液に、氷冷下に水素化ナトリウム171mg、トリフェニルメタンクロリド1.6gを加え、同温で1時間30分撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を



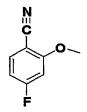
 $^{1}$ H-NMR ( 400 MHz, CDCl<sub>3</sub> )  $\delta$  3.36 ( 3H, s ), 5.60 ( 1H, s ), 7.14 - 7. 17 ( 5H, m ), 7.24 - 7.32 ( 10H, m ), 7.81 ( 1H, s )

#### [0234]

製造例 9 5 - j

4-フルオロー2-メトキシベンゾニトリル

【化192】



製造例89-iで得られた1-ブロモー4-フルオロー2ーメトキシベンゼン  $15g \times 1$ -メチルー2ーピロリドン150m1に溶解し、シアン化銅9.9g を加え、180で5時間攪拌した。放冷後、反応液を14%アンモニア水溶液 500m1に注ぎ入れ、45分間撹拌した後、ジエチルエーテル150m1を加えて更に10分間撹拌した。不溶物をセライト濾去後、ジエチルエーテルで抽出した。有機層を希アンモニア水、5N塩酸、水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、標記化合物10.1g を白色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDCl<sub>3</sub> )  $\delta$  3.93 ( 3H, s ), 6.67 - 6.74 ( 2H, m ), 7. 54 ( 1H, dd, J = 6.0, 8.4 Hz )

[0235]

製造例96-j

<u>4-フルオロー3-ホルミルー2-メトキシベンゾニトリル</u>

【化193】

窒素雰囲気下、-78℃でN, N-ジイソプロピルアミン10.7gのテトラヒドロフラン150ml溶液に2.66M n-ブチルリチウムのn-ヘキサン溶液40mlを加え、同温で1時間15分撹拌後、製造例95-jによって得られる4-フルオロ-2-メトキシベンゾニトリル14.5gのテトラヒドロフラン50ml溶液を滴下した。同温で2時間撹拌した後、N-ホルミルピペリジン11.94gを加えた。同温で40分撹拌後、同温で酢酸20mlを加え、室温で水を加え、ジエチルエーテルで3回抽出した。有機層を0.2 N塩酸、水、飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製分離し、標記化合物6.4gを淡黄色結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDCl<sub>3</sub> )  $\delta$  4.22 ( 3H, s ), 6.99 ( 1H, t, J = 8.8 Hz ), 7.78 ( 1H, dd, J = 5.6, 8.8 Hz ), 10.34 ( 1H, s ).

# [0236]

製造例 9 7 - j

4-メトキシ-1H-インダソール-5-カルボニトリル

## 【化194】

製造例92-iの方法に準じて、4-フルオロ-3-ホルミル-2-メトキシベンゾニトリル6.4gから、標記化合物6.03gを黄色結晶として得た。

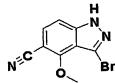
 $1_{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  4.37 ( 3H, s ), 7.20 ( 1H, d, J = 8.8 H z ), 7.45 ( 1H, d, J = 8.8 Hz ), 8.57 ( 1H, s ), 13.61 ( 1H, bs )

# [0237]

製造例 9 8 - j

3-ブロモ-4-メトキシ-1H-インダソール-5-カルボニトリル

### 【化195】



製造例93-iの方法に準じて、4-メトキシー1H-インダソールー5-カルボニトリル72mgから、標記化合物69mgを白色結晶として得た。

1H-NMR ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  4.15 ( 3H, s ), 7.42 ( 1H, d, J = 8.8 H z ), 7.59 ( 1H, d, J = 8.8 Hz ), 13.94 ( 1H, bs )

## [0238]

製造例 9 9 - j

<u>3ープロモー4ーメトキシー1ートリチルー1Hーインダソールー5ーカルボニ</u>

## 【化196】

トリル

製造例 94-i の方法に準じて、3-プロモー4-メトキシー1 H-インダソールー5-カルボニトリル69 m g から、標記化合物 150 m g を茶色オイルとして得た。

 $1_{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDC13 )  $\delta$  4.29 ( 3H, s ), 6.11 ( 1H, d, J = 8.8 Hz ), 7.00 ( 1H, d, J = 8.8 Hz ), 7.11 - 7.32 ( 15H, m )

# [0239]

実施例100-g

 $6-7\nu + 10-3-[(E)-2-(3-7\nu + 107 +$ 

【化197】

製造例83-gで得られた、3-ブロモー6―フルオロー1ートリチルー1Hーインダゾールー5ーカルボニトリル1.35gのN,Nージメチルホルムアミド9ml溶液に、3-フルオロースチレン685mg、2-(ジーtertープチルフォスフィノ)ビフェニル167mg、酢酸パラジウム(II)63mg、トリエチルアミン1.95mlを順次加え、80℃で2時間撹拌した。溶媒を減圧下に留去し、粗カップリング体2.75gを得た。得られた粗カップリング体をジクロメタン9mlに懸濁し、トリフルオロ酢酸3ml、トリイソプロピルシラン0.5mlを加え、室温で4時間撹拌した。反応液を、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液100ml、酢酸エチル90ml、テトラヒドロフラン10mlの撹拌混合溶液に注いだ。有機層を、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:トルエン=1:19~1:9)で精製分離し、標記化合物645mgを、山吹色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR ( 400 MHz, CD<sub>3</sub>-OD )  $\delta$  7.08 ( 1H, dt, J = 2.0, 8.4 Hz ), 7.44 ( 1H, dt, J = 5.6, 7.6 Hz ), 7.48 ( 1H, d, J = 9.6 Hz ), 7.48 7.54 (2H, m ), 7.56 ( 1H, d, J = 16.4 Hz ), 7.62 ( 1H, d, J = 16.4 Hz ), 8.71 ( 1H, d, J = 6.0 Hz )

#### [0240]

実施例101-g

6-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸

### 【化198】

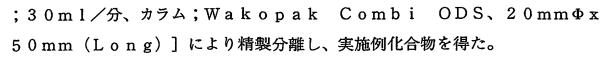
実施例100-gで得られた6-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル) -ビニル] -1 H-インダゾール-5-カルボニトリル544 m g の酢酸2 m 1 と水3 m 1 の懸濁液に、濃硫酸6 m 1 を加え、110  $\mathbb C$  で 12 時間 撹拌した。放冷後、反応液に氷を加え、酢酸エチル200 m 1 とテトラヒドロフラン50 m 1 の混合溶媒で抽出した。有機層を、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、標記化合物491 m g を淡褐色結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  7.12 ( 1H, dt, J = 2.0, 8.4 Hz ), 7.41 ( 1H, d, J = 11.2 Hz ), 7.42 ( 1H, dt, J = 5.6, 7.6 Hz ), 7.53 ( 1H, d, J = 16.8 Hz ), 7.57 ( 1H, d, J = 8.0 Hz ), 7.69 ( 1H, d, J = 10.8 Hz ), 7.70 ( 1H, d, J = 16.8 Hz ), 8.75 ( 1H, d, J = 6.8 Hz ), 13.02 ( 1H, br s ), 13.50 ( 1H, s ).

# [0241]

実施例102-g~107-gの化合物は、以下の合成法で合成した。

実施例101-gで合成した6-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸を、N, N-ジメチルホルムアミドに溶解し、試験管に分注した。それぞれに予め調製した、1.5当量の種々のアミンの1Mジメチルホルムアミド溶液、2当量の1-ヒドロキシベンズトリアゾール・一水和物の1Mジメチルホルムアミド溶液、および2当量の1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩(=WSC・HC1)を順次加え、室温で一夜撹拌した。この反応液を、LC-MS[展開溶媒;0.1%トリフルオロ酢酸含有アセトニトリル溶液:0.1%トリフルオロ酢酸含有水溶液=20:80~80:20、10分サイクル、流速



[0242]

実施例102-g

6-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化199】

MS (ESI) m/z 340 MH+

[0243]

実施例103-g

6-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

【化200】

MS (ESI) m/z 380 MH+

[0244]

実施例104-g

6-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (テトラヒドロフラン-2-イルメチル)-アミド 【化201】

MS (ESI) m/z 384 MH+

[0245]

実施例105-g

6-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H -インダゾール-5-カルボン酸 [(1S)-1-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル]-アミド

【化202】

MS (ESI) m/z 386 MH+

[0246]

実施例106-g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7ルオロフェニル) -ビニル] -1 H -インダゾール-5-カルボン酸 (ピリジン-3-イルメチル) -アミド

【化203】



MS (ESI) m/z 391 MH+

[024.7]

実施例107-g

【化204】

MS (ESI) m/z 763 2M+Na+

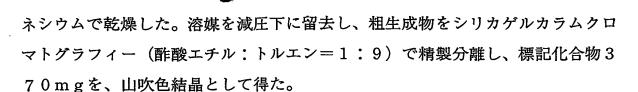
[0248]

製造例108-g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル)-ビニル]-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸

【化205】

水冷下、実施例101-gで得られた6-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸350mgのN, N-ジメチルホルムアミド6ml溶液に、60%水素化ナトリウム103mgを加え、30分間撹拌した後、トリチルクロリド390mgを加え、同温で20分間、さらに室温で1時間撹拌した。反応液に水を加えた後、酢酸エチル80mlで抽出した。有機層を、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグ



<sup>1</sup>H-NMR ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  5.95 ( 1H, d, J = 12.4 Hz ), 7.05 7.40 ( 18H, m ), 7.50 ( 1H, d, J = 7.6 Hz ), 7.66 ( 1H, d, J = 10.4 Hz ), 7.6 8 ( 1H, d, J = 16.4 Hz ), 8.72 ( 1H, d, J = 7.2 Hz ), 13.16 ( 1H, br s ) [ 0 2 4 9 ]

製造例109-g

16-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル)-ビニル]-1-トリチル-1 Hーインダゾール-5-イル| カルバミック酸 tert-ブチルエステル

【化206】-

製造例108-gで得られた6-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル)-ビニル]-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸369 m g のトルエン6 m 1  $\mathbb{S}$   $\mathbb{Z}$   $\mathbb{$ 

 $^{1}\text{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  1.44 ( 9H, s ), 5.99 ( 1H, d, J = 11.6 Hz ), 7.11 ( 1H, dt, J = 2.0, 8.0 Hz ), 7.16 - 7.45 ( 17H, m ), 7.50 ( 1



H, d, J = 7.6 Hz ), 7.56 ( 1H, d, J = 16.8 Hz ), 7.63 ( 1H, d, J = 10.4 Hz ), 8.21 ( 1H, d, J = 7.6 Hz ), 8.86 ( 1H, s )

### [0250]

実施例110-g

### 【化207】

製造例109-gで得られた $\{6-7$ ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル)-ビニル]-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-イル $\}$ カルバミック酸 t e r e r e

 $^{1}$ H-NMR ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  4.92 ( 2H, s ), 7.07 ( 1H, dt, J = 2.0, 8.0 Hz ), 7.22 ( 1H, d, J = 11.2 Hz ), 7.28 ( 1H, d, J = 16.8 Hz ), 7.3 8 ( 1H, d, J = 8.8 Hz ), 7.37 ( 1H, dt, J = 6.0, 8.0 Hz ), 7.45 ( 1H, d, J = 7.6 Hz ), 7.49 ( 1H, d, J = 16.8 Hz ), 7.51 ( 1H, d, J = 10.4 Hz ), 12.86 ( 1H, s )

#### [0251]

実施例 $111-g\sim114-g$ の化合物は、以下の合成法で合成した。 実施例110-gで合成した6-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロ

ページ: 187/

フェニル)ービニル] - 1 Hーインダゾール-5-イルアミンを、N, Nージメチルホルムアミドに溶解し、試験管に分注した。それぞれに予め調製した、1. 2当量の種々カルボン酸の1 Mジメチルホルムアミド溶液、1. 6当量の1ーヒドロキシベンズトリアゾール・一水和物の1 Mジメチルホルムアミド溶液、1. 6当量の1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩(=WSC・HC1)を順次加え、室温で3日間撹拌した。この反応液を、LC-MS [展開溶媒;0. 1%トリフルオロ酢酸含有アセトニトリル溶液:0. 1%トリフルオロ酢酸含有アセトニトリル溶液:0. 1%トリフルオロ酢酸含有水溶液=20:80~80:20、10分サイクル、流速;30m1/分、カラム;Wako Wakopak Combi ODS、20mmΦx50mm(Long)]により精製分離し、実施例化合物を得た。

#### [0252]

実施例111-g

#### 【化208】

MS (ESI) m/z 340 MH+

#### <u>[0253]</u>

実施例112-g

【化209】

MS (ESI) m/z 383 MH+

[0254]

実施例113-g

【化210】

MS (ESI) m/z 396  $MH^+$ 

[0255]

実施例114-g

<u>フランー2ーカルボン酸</u>  $\{6-フルオロ-3-\Gamma(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル<math>\}-1$   $H-インダゾール-5-イル \}-アミド$ 

【化211】

MS (ESI) m/z 366 MH+



実施例115-g

6-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 アミド

【化212】

実施例100-gで得られた6-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル) -ビニル] -1 H-インダゾール-5-カルボニトリル89 m gの 酢酸0.4 m 1 と水0.4 m 1 の懸濁液に、濃硫酸1.2 m 1 を加え、110 で50 分間撹拌した。放冷後、氷を加え、酢酸エチル20 m 1 とテトラヒドロフラン10 m 1 の混合溶媒で抽出した。有機層を、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。有機層を、アルミナパッド(2.5 c m径X 2 c m)に通した後、溶媒を減圧下に留去し、標記化合物7 6 m g を淡黄色結晶として得た。

 $\begin{array}{l} 1_{H-NMR} \ (\ 400\ MHz,\ DMSO-D_6\ )\ \delta\ 7.12\ (\ 1H,\ dt,\ J=2.0,\ 8.4\ Hz\ ),\ 7.39\ (\\ 1H,\ d,\ J=10.8\ Hz\ ),\ 7.41\ (\ 1H,\ dt,\ J=6.0,\ 8.4\ Hz\ ),\ 7.53\ (\ 1H,\ d,\ J=16.8\ Hz\ ),\ 7.56\ (\ 1H,\ d,\ J=8.0\ Hz\ ),\ 7.61\ (\ 1H,\ s\ ),\ 7.66\ (\ 1H,\ d,\ J=10.8\ Hz\ ),\ 7.70\ (\ 1H,\ d,\ J=16.8\ Hz\ ),\ 7.74\ (\ 1H,\ s\ ),\ 8.50\ (\ 1H,\ d,\ J=6.8\ Hz\ ),\ 13.40\ (\ 1H,\ s) \\ \end{array}$ 

[0257]

製造例116-k

(6-ブロモー2,3-ジフルオロフェニル)トリメチルシラン

【化213】

窒素雰囲気下、N, N-ジイソプロピルアミン18.2 m1のテトラヒドロフラン200m1溶液に0℃で1.57M n-ブチルリチウムのヘキサン溶液66.0 m1を加え、同温で10分間撹拌した。-78℃に冷却後、1-ブロモ-3, 4-ジフルオロベンゼン20.0 gのテトラヒドロフラン100m1溶液を滴下し、同温で30分間撹拌した後、クロロトリメチルシラン32.9 m1を滴下し、室温にまで徐々に昇温し、1日間撹拌した。水、酢酸エチルで希釈し、有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン)で精製分離し、標記化合物20.3 gを無色油状物として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  0.47 (9H, s), 6.99 (1H, dt, J = 9.6, 8.8 Hz), 7.27 (1H, ddd, J = 2.0, 4.0, 8.8 Hz).

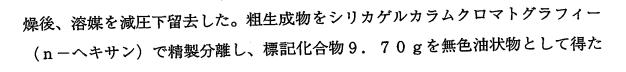
[0258]

製造例117-k

5-ブロモー2,3-ジフルオロー4-トリメチルシラニル ベンズアルデヒド

### 【化214】

窒素雰囲気下、N, N-ジイソプロピルアミン6.34m1のテトラヒドロフラン100m1溶液に0℃で1.57M nーブチルリチウムのヘキサン溶液26.4m1を加え、同温で10分間撹拌した。<math>-78℃に冷却後、(6-ブロモ-2,3-ジフルオロフェニル)トリメチルシラン10.0gのテトラヒドロフラン100m1溶液を滴下し、同温で1時間撹拌した後、N, <math>N-ジメチルホルムアミド2.92m1を滴下し、室温にまで徐々に昇温し、3時間撹拌した。水、酢酸エチルで希釈し、有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾



 $1_{\text{H-NMR}}$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  0.50 (9H, s), 7.77 (1H, dd, J = 4.8, 2.0 Hz), 10.27 (1H, s).

[0259]

製造例118-k

5-ブロモー2.3-ジフルオロ ベンズアルデヒド

【化215】

5ープロモー2,3ージフルオロー4ートリメチルシラニル ベンズアルデヒド 18.0gのN,Nージメチルホルムアミド20.0mlおよび水2ml溶液に 室温でフッ化セシウム1.63gを加えて、同温で1時間撹拌した。酢酸エチルで希釈し、有機層を飽和塩化アンモニウム水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、標記化合物10.26gを無色油状物として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.58 (1H, ddd, J = 9.2, 6.8, 2.4 Hz), 7.76 (1H, ddd, J = 4.8, 2.4, 2.0 Hz), 10.27 (1H, s).

[0260]

製造例119-k

3,4-ジフルオロー5-ホルミル ベンゾニトリル

【化216】

5-プロモー2,3-ジフルオロ ベンズアルデヒド10.0gの1-メチル -2-ピロリドン40.0m1溶液に室温でシアン化銅(I) 4.26 gを加え

て170℃で8時間撹拌した。酢酸エチル、水を加えて撹拌し、不溶物をセライト濾過した。濾液の有機層を飽和塩化アンモニウム水、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:20)で精製分離し、標記化合物2.64gを無色結晶物として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.72 (1H, ddd, J = 9.2, 6.8, 2.0 Hz), 7.98 (1H, dt, J = 5.6, 2.0 Hz), 10.32 (1H, s).

[0261]

製造例120-k

7-フルオロー1H-インダゾール-5-カルボニトリル

### 【化217】

3,4-ジフルオロ-5-ホルミル ベンゾニトリル 2.60 g より、製造例 9 2-i の方法で、標記化合物 2.46 g を淡黄色結晶物として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.68 (1H, dd, J = 11.2, 0.8 Hz), 8.27 (1H , d, J = 0.8 Hz), 8.37 (1H, d, J = 3.2 Hz).

[0262]

製造例121-k

<u>3ープロモー7ーフルオロー1Hーインダゾールー5ーカルボニトリル</u>

## 【作218】

7-フルオロー1H-インダゾールー5-カルボニトリル2.40gより、製造 例 93-iの方法で、標記化合物 2.91gを淡赤色結晶物として得た。

 $l_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.84 (1H, dd, J = 10.8, 0.8 Hz), 8.13 (1H , d, J = 0.8 Hz).



製造例122-k

<u>3ープロモー7ーフルオロー1ートリチルー1Hーインダゾールー5ーカルボニトリル</u>

【化219】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.01 (1H, dd, J = 10.8, 0.8 Hz), 7.09-7.32 (15H, m), 7.82 (1H, d, J = 0.8 Hz).

[0264]

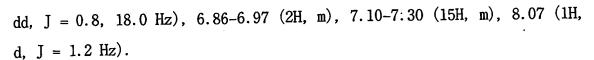
製造例123-k

<u>7-フルオロー1ートリチルー3ービニルー1Hーインダゾールー5ーカルボニ</u>トリル

[1] 2 2 0 ]

窒素雰囲気下、3-プロモー7-フルオロー1-トリチルー1 Hーインダゾールー5-カルボニトリル3. 32 gをトルエン100 m 1 に溶解させ、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)398 m g およびビニルトリブチルチン2. 50 m 1 を加え、100  $\mathbb C$  で95 分間攪拌した。室温まで冷却した後、シリカゲル10 gを加えて溶媒を減圧留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製することによって標記化合物2. 59 gを白色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  5.55 (1H, dd, J = 0.8, 11.2 Hz), 6.00 (1H,

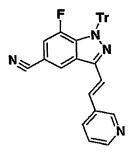


[0265]

製造例 1 2 4 - k

 $7-フルオロ<math>-3-[(E)-2-(ピリジン-3- 4 \mu)- 2 \mu]-1-1$ リチル-1H-4ンダゾール-5-カルボニトリル

## 【化221】



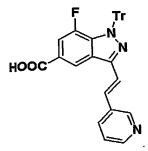
窒素雰囲気下、7-フルオロー1-トリチルー3-ビニルー1 H-インダゾールー5-カルボニトリル2. 59 gをアセトニトリル50 m1 に溶解させ、トリエチルアミン10 m1、酢酸パラジウム(II)271 mg、2-(ジー t e r t ー ブチルホスフィノ)ビフェニル450 mg および3-ブロモピリジン726  $\mu$  1 加え一晩還流した。室温まで冷却し、シリカゲル10 gを加え溶媒を減圧留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製することにより標記化合物2. 0 0 gを黄色結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMS0-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.09 (6H, d, J = 6.4 Hz), 7.27-7.33 (9H, m), 7.40 (1H, dd, J = 4.8, 8.0 Hz), 7.52 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.56 (1H, dd, J = 1.2, 13.2 Hz), 7.62 (1H, d, J = 16.8 Hz), 8.17 (1H, m), 8.48 (1H, dd, J = 1.6, 4.8 Hz), 8.84 (1H, d, J = 1.2 Hz), 8.87 (1H, d, J = 1.6 Hz).

[0266]

製造例125-k

# 【化222】



7ーフルオロー3ー [(E) -2-(ピリジンー3-イル)-ビニル]-1-トリチルー1 Hーインダゾールー5ーカルボニトリル3.60gをエタノール500m1に溶解させ、水酸化カリウム154gを加え80℃で一晩攪拌した。室温まで冷却した後、5規定塩酸によって<math>pH3にし、酢酸エチルで抽出した。有機相を水および飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥させた後、溶媒を減圧留去した。得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、得られた褐色個体をジエチルエーテル10mlで洗浄することによって標記化合物3.58gを褐色結晶として得た。

# [0267]

実施例126一k

7-フルオロー3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1-ト リチル-1 H- インダゾール-5 - カルボン酸

### 【化223】

7-フルオロー3- [(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1-ト

リチルー1Hーインダゾールー5ーカルボン酸1.00gを、実施例34ーbに準じた方法で処理することにより、標記化合物741mgを黄色結晶として得た

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.56 (1H, m), 7.60 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7. 67 (1H, d, J = 12.4 Hz), 7.91 (1H, d, J = 16.4 Hz), 8.39 (1H, m), 8.55 (1H, d, J = 4.8 Hz), 8.66 (1H, s), 8.99 (1H, s).

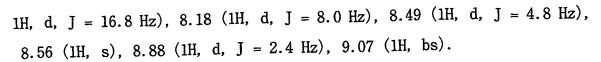
### [0268]

実施例127-k

7-7ルオロ $-3-\lceil(E)-2-(ピリジン<math>-3-4$ ル) -ビニル $\rceil-1$  H- 4ンダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-4ルメチル) アミド

#### 【化224】

 $\begin{array}{l} \rm 1_{H-NMR} \ (400\ MHz,\ DMSO-D_6) \ \delta \ 4.53 \ (2H,\ d,\ J=6.0\ Hz),\ 6.32 \ (1H,\ d,\ J=2.8\ Hz),\ 6.41 \ (1H,\ dd,\ J=2.0,\ 3.2\ Hz),\ 7.43 \ (1H,\ dd,\ J=4.8,\ 7.2\ Hz), \\ 7.58 \ (1H,\ d,\ J=16.8\ Hz),\ 7.59 \ (1H,\ s),\ 7.71 \ (1H,\ d,\ J=12.0),\ 7.72 \ (1H,\ d,\ J=12.0),\ 7.7$ 



[0269]

実施例128-k

7-7ルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン<math>-3-4ル)-ビニル]-1 H- 4ンダゾール-5-カルボン酸 「(1S)-1-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル] アミド

【化225】

実施例126-kで得た7-フルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボン酸200 m g と、L-バリノール94.5  $\mu$  1 を実施例127-kに従い同様に処理し、標記化合物102 m g を白色結晶として得た。

 $1_{H-NMR} \ (400 \ \text{MHz}, \ \text{DMSO-D}_6) \ \delta \ 0.94 \ (6\text{H, t, J} = 6.4 \ \text{Hz}), \ 1.96 \ (1\text{H, m}), \ 3.5$   $6 \ (2\text{H, t, J} = 5.6 \ \text{Hz}), \ 4.10 \ (1\text{H, t, J} = 4.8 \ \text{Hz}), \ 4.63 \ (1\text{H, m}), \ 7.43 \ (1\text{H, d}), \ 4.63 \ (1\text{H, m}), \ 7.43 \ (1\text{H, d}), \ 4.63 \ (1\text{H, m}), \ 8.46 \ (1\text{H, s}), \ 8.48 \ (1\text{H, s}), \ 8.86 \ (1\text{H, s}).$ 

MS (ESI) m/z 369 MH+

[0270]

実施例129-k

 $7-フルオロ-3- \lceil (EZ) -2- (ピリジン-3-イル) -ビニル 
cdot -1 H$  -インダゾール-5-カルボン酸 「(1S) -1-カルバモイルエチル 
cdot ア ミド

### 【化226】

実施例126-kで得た7-フルオロ-3- [(E)-2-(ピリジン-3-イル) -ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボン酸200 m g と、(2S) -2-アミノープロピオンアミド・塩酸塩106 m g を実施例127-kに従い同様に処理し、標記化合物132 m g を E / Z=3 / 1 の混合物として得た。(E)体; $^{1}$ H-NMR ( $^{400}$  MHz, DMSO-D $_{6}$ )  $\delta$  1.38 ( $^{3}$ H, d,  $^{1}$ J= $^{7.2}$  Hz),  $^{4.46}$  ( $^{1}$ 

H, m), 7.44 (1H, dd, J = 4.8, 8.0 Hz), 7.58 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.70 (1H, d, J = 12.4 Hz), 7.74 (1H, d, J = 16.4 Hz), 8.18 (1H, d, J = 7.6 Hz), 8.48 (1H, dd, J = 1.6, 4.4 Hz), 8.51 (1H, s), 8.87 (1H, s).

(Z) 体;  $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  1.30 (3H, d, J = 7.2 Hz), 4.26 (1 H, m), 6.84 (1H, m), 7.06 (1H, d, J = 12.8 Hz), 7.32 (1H, dd, J = 5.2, 8 .0 Hz), 7.92 (1H, d, J = 8.4 Hz) , 8.06 (1H, s), 8.08 (1H, s), 8.34 (1H, dd, J = 1.9, 5.1 Hz), 8.77 (1H, s).

MS (ESI)m/z 354 MH+

## [0.271]

実施例130-k

実施例102-gの方法に準じて、実施例126-kで得られた7-フルオロー3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル) ービニル]-1H-インダゾールー5-カルボン酸と各種アミンから、実施例131-k-132-kの化合物を得た。

# [0272]

実施例131-k

 チル] アミド

[化227]

 $MS (ESI)m/z 403 MH^{+}$ 

[0273]

実施例132-k

【化228】

 $MS (ESI)m/z 323 MH^+$ 

[0274]

製造例133-k

【化229】

窒素雰囲気下、製造例 125-kで得た7-7ルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン-3-4ル) ービニル] ー1-kリチルー 1 Hーインダゾールー5-カルボン酸 200 m g を k トルエン k m k に懸濁させ、 k りエチルアミン k k のので k で k のので k を k のので k のので k を k のので k のので k を k のので k のので k を k のので k のので k を k のので k を k のので k を k のので k のので k のので k を k のので k

 $\begin{array}{l} {\rm 1_{H-NMR}} \ (400\ \text{MHz},\ \text{DMSO-D_6}) \ \delta \ 1.47 \ (9\text{H, s}),\ 7.10 \ (6\text{H, d},\ J=6.8\ \text{Hz}),\ 7.2\\ {\rm 3\ (1H,\ d,\ J=8.0\ Hz),\ 7.25-7.33} \ (10\text{H,\ m}),\ 7.39 \ (1\text{H,\ dd},\ J=5.2,\ 8.0\ \text{Hz}\\ {\rm ),\ 7.51} \ (1\text{H,\ d},\ J=16.8\ \text{Hz}),\ 8.03 \ (1\text{H,\ s}),\ 8.13 \ (1\text{H,\ m}),\ 8.46 \ (1\text{H,\ dd},\ J=1.6,\ 4.4\ \text{Hz}),\ 8.75 \ (1\text{H,\ d},\ J=2.0),\ 9.44 \ (1\text{H,\ bs}). \end{array}$ 

[0275]

実施例134-k

 $7-フルオロ<math>-3-\lceil(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル \rceil-1$  H-インダゾール-5-イルアミン

【化230】

|7-フルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1-

トリチルー1H-インダゾールー5-イル $\}$  ーカルバミン酸 tert-プチルエステル655mgを実施例34-bに準じた方法で処理し、標記化合物153mgを褐色固溶体として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMS0-D<sub>6</sub>)  $\delta$  5.11 (2H, bs), 6.65 (1H, d, J = 13.6 Hz), 6 .98 (1H, s), 7.29 (1H, d, J = 17.6 Hz), 7.40 (1H, dd, J = 5.2, 8.0 Hz), 7.56 (1H, d, J = 16.8 Hz), 8.10 (1H, m), 8.44 (1H, dd, J = 1.6, 4.8 Hz), 8.79 (1H, s), 13.3 (1H, bs).

### [0276]

製造例135-k

<u>フラン-2-カルボン酸  $\{7-フルオロ-1-(フラン-2-カルボニル)-3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1H-インダゾールー5-イル</u> アミド</u>$ 

### 【化231】

7-7ルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン<math>-3-7ル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-7ルアミン 217 m g と 2-7ランカルボン酸 286 m g を用いて実施例 127-k に準じた方法で作用した後 L C -M S で精製し、標記化合物 143 m g を黄色結晶として得た。

MS (ESI)m/z 443 MH+

# [0277]

実施例136-k

 $\frac{7-7\nu+1-3-(2-2)\nu+1-2-(2-2)\nu+$ 

【化232】

フランー2ーカルボン酸  $\{7-フルオロー1-(フランー2-カルボニル)-3-[(E)-2-(ピリジンー3-イル)-ビニル]-1H-インダゾールー5-イル <math>\{P\}$  アミド208mgをエタノール20mlに懸濁させ、濃アンモニア水5mlを加え室温で一晩攪拌した。反応液に飽和食塩水を加え、酢酸エチルで抽出し有機相を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥させた。溶媒を減圧留去し、LC-MSで精製することにより得られる結晶を酢酸エチルに懸濁させ、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で中和し、有機相を水および飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥させた。溶媒を減圧留去することにより、標記化合物96.2mgを黄色結晶として得た。

 $MS (ESI)m/z 349 MH^+$ 

[0278]

製造例137

2-[(E)-2-(3-7) + 7] - 7 トラメチルー [1, 3, 2] ジオキサボロラン

【化233】

クロロ (1, 5-シクロオクタジエン) ーロジウム (I) 二量体11 mgと、4 , 4 , 5 , 5 ーテトラメチルー [1, 3, 2] ジオキサボロラン 0 . 61 m 1 のトルエン 15 m 1 溶液に、3 ーフルオロスチレン 1 . 0 m 1 を滴下し、室温で 4 時間撹拌した。反応液を、水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィ

- (ジエチルエーテル: n-ヘキサン=1:19) で精製分離し、標記化合物 3 11mg を、淡黄色油状物として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  1.25 (12H, s), 6.22 (1H, d, J = 18.8 Hz), 7 .16 (1H, dt, J = 2.4, 8.8 Hz), 7.30 (1H, d, J = 18.8 Hz), 7.37-7.52 (3H, m).

[0279]

#### 製造例138

4-[(E)-2-(4,4,5,5,-テトラメチルー[1,3,2]ジオ + サボロラン-2-イル) - ビニル] - フェニル <math>- カルバミン酸 tert- ブチルエステル

### 【化234】

製造例 137の方法に準じて、(4-ビニルフェニル)ーカルバミン酸 te rt-ブチルエステル 0.921 g から、標記化合物 0.41 g を白色粗結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.30 (12H, s), 1.51 (9H, s), 6.04 (1H, d, J = 17.6 Hz), 6.52 (1H, bs), 7.32 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.33 (1H, d, J = 17.6 Hz), 7.41 (2H, d, J = 8.8 Hz).

[0280]

### 製造例139

 $2-\lceil(E)-2-(2-7ルオロフェニル)-ビニル<math>\rceil-4$ , 4, 5, 5ーテトラメチルー $\lceil 1$ , 3,  $2 \rceil$ ジオキサボロラン

# 【化235】

製造例137の方法に準じて、1-フルオロ-2-ビニルベンゼン5gから、標記化合物4.22gを黄色油状物として得た。

 $1_{H-NMR}$  ( 400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  1.31 (12H, s), 6.23 (1H, d, J = 18.0 Hz), 6.97-7.07 (1H, m), 7.07-7.14 (1H, m), 7.18-7.29 (1H, m), 7.55 (1H, dt, J = 2.0, 8.0 Hz), 7.57 (1H, d, J = 18.0 Hz).

[0281]

製造例140-g

6-フルオロー1 H-インダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル

【化236】

製造例 86-h に準じ、製造例 82-g で得られた 6- フルオロー 1H- インダ ゾールー 5- カルボニトリル 1 . 22g から、標記化合物 1 . 11g を黄土色結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  3.86 (3H, s), 7.43 (1H, d, J = 11.6 Hz), 8.26 (1H, s), 8.44 (1H, d, J = 7.2 Hz), 13.43 (1H, s).

[0282]

製造例141-g

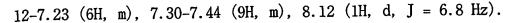
<u>3ーブロモー6ーフルオロー1ートリチルー1Hーインダゾールー5ーカルボン</u>

酸 メチルエステル

【化237】

製造例87-hおよび製造例88-hに準じ、6-フルオロー1 H-インダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル1.11 gから、標記化合物 1.38 gを淡赤色結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  3.84 (3H, s), 6.04 (1H, d, J = 12.0 Hz), 7.



[0283]

実施例142-g

 $6- 7 \nu + 1 - 3 - [(E) - 2 - ( + 7 ) - 2 - 4 ) - 2 - 1$  - 1

### 【化238】

実施例100-gの方法に準じ、3-プロモ-6-プルオロ-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル800mgと、2-ビニルチオフェン350mgから、(E) -標記化合物211mgを山吹色結晶とともに、(Z) -標記化合物85mgを山吹色結晶として得た。

(E) 体;  $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  3.85 (3H, s), 7.11 (1H, dd, J = 3.6, 5.2 Hz), 7.32 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.41 (1H, d, J = 3.6Hz), 7.44 (1H, d, J = 11.2 Hz), 7.54 (1H, d, J = 5.2 Hz), 7.71 (1H, d, J = 16.4 Hz), 8.70 (1H, d, J = 6.8 Hz), 13.51 (1H, s).

## [0284]

実施例 1 4 3 - g

6-7ルオロ $-3-\lceil(Z)-2-(チオフェン-2-7)-1$ ートリチル-1 H-7ンダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル

## 【化239】

(Z) 体; $^{1}$ H-NMR(400 MHz,DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  3.85(3H, s), 6.82(1H, d, J = 12.0 Hz), 7.03(1H, d, J = 12.0 Hz), 7.06(1H, dd, J = 3.6, 5.2 Hz), 7.4 4(1H, d, J = 11.6Hz), 7.50(1H, d, J = 5.2 Hz), 7.63(1H, d, J = 3.6 Hz

), 8.34 (1H, d, J = 6.8 Hz), 13.63 (1H, s).

[0285]

実施例144-g

 $6-フルオロ<math>-3-\lceil(E)-2-(FTT_{2})-2-T_{2}-T_{2}$  -1H -1H -1H -1H

### 【化240】

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(Fオフェン-2-7ル) -ビニル] -1 H-7ンダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル60 m g の、テトラヒドロフラン2 m 1-メタノール0. 5 m 1 混合溶液に、5 規定水酸化ナトリウム水溶液0. 5 m 1 を加え、50  $\mathbb{C}$   $\sim 55$   $\mathbb{C}$  で 6 時間撹拌した。反応液を、1 規定塩酸で酸性にした後、酢酸エチル15 m 1 で抽出した。有機層を、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、標記化合物 53 m g を、山吹色結晶として得た。

 $\begin{array}{l} {\rm 1H-NMR} \ (400\ \text{MHz},\ \text{DMSO-D}_6) \ \delta \ 7.11 \ (1\text{H},\ dd,\ J=3.2,\ 5.2\ \text{Hz}),\ 7.31 \ (1\text{H},\ d$  ,  $J=16.0\ \text{Hz}),\ 7.39 \ (1\text{H},\ d,\ J=11.2\ \text{Hz}),\ 7.41 \ (1\text{H},\ d,\ J=3.2\text{Hz}),\ 7.54 \\ (\ 1\text{H},\ d,\ J=5.2\ \text{Hz}\ ),\ 7.69 \ (1\text{H},\ d,\ J=16.0\ \text{Hz}),\ 8.67 \ (1\text{H},\ d,\ J=7.2\ \text{Hz}),\ 13.07 \ (1\text{H},\ bs),\ 13.46 \ (1\text{H},\ s). \\ \end{array}$ 

[0286]

実施例145-g

実施例102-gの方法に準じて、6-フルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン-2-イル)-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボン酸から、実施 例 $146-g\sim151-g$ の化合物を得た。

[0287]

実施例146-g

6-フルオロ<math>-3-[(E)-2-(チオフェン-2-1)-E=-1]



### -インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化241】

MS. (ESI) m/z 328 MH+

[0288]

実施例147-g

6-フルオロ-3- [(E)-2-(チオフェン-2-イル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

【化242】

MS (ESI) m/z 368 MH+

[0289]

実施例148-g

【化243】

MS (ESI) m/z 408 MH+

[0290]



実施例149-g

 $6- 7 \nu ag{1} - 3 - \Gamma(E) - 2 - (チオフェン - 2 - 4 \nu) - ビニル <math>- 1 H$   $- 4 \nu ag{1} - 4 \nu ag{2} - 4 \nu ag{3} - 4 \nu ag{2} - 4 \nu ag{3} - 4 \nu ag{3} - 4 \nu ag{2} - 4 \nu ag{3} - 4 \nu ag{4} -$ 

【化244】

MS (ESI) m/z 374 MH+

[0291]

実施例150-g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン<math>-2-4ル)-ビニル]-1 H -インダゾール-5-カルボン酸 (ピリジン-3-4ルメチル)-アミド

【化245】

MS (ESI) m/z 379 MH+

[0292]

実施例151-g

 $6- 7 \nu + 1 - 3 - \lceil (E) - 2 - (f + 7 \pi - 2 - 4 \nu) - ビ - 1 H$   $- 4 \nu + 1 - 2 \nu + 2$ 

# 【化246】

MS (ESI) m/z 359 MH+

[0293]

製造例 1 5 2 - g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン-2-4ル)-ビニル]-1-トリチル<math>-1 H-インダゾール-5-カルボン酸

### 【化247】

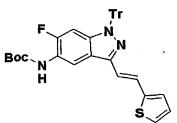
実施例 142-g で得られた、6-7ルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン <math>-2-4ル)-ビニル] -1 H-4ンダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル 151 m g を製造例 31-c と同様な方法でトリチル化した後、実施例 144 - g と同様な方法で加水分解することにより、標記化合物 320 m g を山吹色結晶として得た。

 $\begin{array}{l} \text{1$_{H-NMR}$ (400 MHz, DMSO-D_6)} \ \delta \ 5.99 \ (1\text{H, d, J} = 12.0 \text{ Hz}), \ 7.11 \ (1\text{H, dd, J} = 3.2, \ 5.2 \text{ Hz}), \ 7.14-7.48 \ (17\text{H, m}), \ 7.54 \ (1\text{H, d, J} = 5.2 \text{ Hz}), \ 7.59 \ (1\text{H, d, J} = 16.4 \text{ Hz}), \ 8.66 \ (1\text{H, d, J} = 6.8 \text{ Hz}), \ 13.18 \ (1\text{H, bs}). \end{array}$ 

# [0294]

製造例 1 5 3 - g





製造例109-gに準じた方法で、6-7ルオロ-3-[(E)-2-チオフェ  $\nu-2-$  イルービニル] -1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 320 m g から標記化合物 66 m g を橙色結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub> )  $\delta$  1.44 (9H, s), 6.00 (1H, d, J = 11.6 Hz), 7.09 (1H, dd, J = 2.8, 5.6 Hz), 7.14-7.55 (19H, m), 8.15 (1H, d, J = 7.6 Hz), 8.85 (1H, s).

[0295]

実施例154一g

#### 【化249】

実施例110-gに準じた方法で、 $\{6-7\nu$ オロ $-3-[(E)-2-(チオフェン-2-4\nu)-ビニル]-1-トリチル<math>-1$  H-インダゾール-5-イル $\}$ -カルバミック酸 tert-ブチルエステル90mgから、標記化合物22mgを褐色粉末として得た。

### [0296]



実施例 1 5 5 - g

実施例111-gの方法に準じて、6-フルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン-2-イル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-イルアミンから、実施例 $156-g\sim159-g$ の化合物を得た。

[0297]

実施例156-g

【化250】

MS (ESI) m/z 328 MH+

[0298]

実施例157-g

【化251】

MS (ESI) m/z 371 MH+

[0299]

実施例158-g

 $N- |6-7 \mu + 10-3-| (E) -2- (f+7 \mu + 10-2 - 1 \mu + 10-2$ 



# 【化252】

<u>F</u>

MS (ESI) m/z 384  $MH^+$ 

[030.0]

実施例 1 5 9 - g

<u>フラン-2-カルボン酸  $\{6-フルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン-2-イル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-イル}ーアミド</u></u>$ 

# 【化253】

MS (ESI) m/z 354  $MH^+$ 

[0301]

実施例 1 6 0 - g

 $6- 7 ルオロ - 3 - \lceil (E) - 2 - (ナフタレン - 2 - 4 ル) - ビニル \rceil - 1 H$  - 4 ンダゾール - 5 - カルボニトリル

# 【化254】

実施例100-gの方法に準じて、製造例83-gで得られた3-ブロモー6-フルオロ-1-トリチル-1H-インダゾール-5-カルボニトリル1.0gと



、2-ビニルナフタレン 6 74 m g から、標記化合物 5 9 0 m g を、黄土色結晶 として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.47-7.58 (2H, m), 7.67 (1H, d, J = 10.0 Hz), 7.72 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.83 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.93 (2H, d, J = 9.2 Hz), 7.96 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.01 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.20 (1 H, s), 9.06 (1H, d, J = 6.4 Hz), 13.76 (1H, s).

[0302]

実施例161-g

6-7ルオロ-3- [(E)-2-ナフタレン-2-イル-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボン酸

#### 【化255】

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.41 (1H, d, J = 11.6 Hz), 7.48-7.57 (2H, m), 7.70 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.82 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.92 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.94 (2H, d, J = 8.8 Hz), 8.05 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.17 (1





H, s), 8.79 (1H, d, J = 7.2 Hz), 13.08 (1H, bs), 13.49 (1H, s).

[0303]

実施例 1 6 2 - g

実施例 102-gの方法に準じて、6-7ルオロ-3-[(E)-2-ナフタレン-2-イル-ビニル] -1 H-インダゾール-5-カルボン酸から、実施例  $163-g\sim166-g$  の化合物を得た。

[0304]

実施例 163-g

 $6- 7 \nu + 1 - 3 - [(E) - 2 - (+7 \rho \nu) - 2 - 4 \nu) - ビニル] - 1 H$ -  $4 \nu + 1 - 4 \nu + 2 \nu + 3 - 4 \nu + 4$ 

MS (ESI) m/z 372 MH+

[0305]

実施例164-g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(+7タレン<math>-2-4ル)-ビニル]-1H -インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-4ルメチル)-アミド

【化257】

MS (ESI) m/z 412 MH+

[0306]

実施例165-g





6-フルオロ-3- [(E)-2-(ナフタレン-2-イル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (ピリジン-3-イルメチル)-アミド

【化258】

MS (ESI) m/z 423 MH+

[0307]

実施例166-g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(ナフタレン<math>-2-1ル)-ビニル]-1H -インダゾール-5-カルボン酸 [(1S)-(1-カルバモイル-エチル) ]-アミド

【化259】

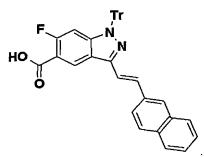
MS (ESI) m/z 403 MH+

[0308]

製造例167-g

<u>6-フルオロ-3-「(E)-2-(ナフタレン-2-イル)-ビニル]-1-</u> トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸





製造例 108-g に準じ、製造例 161-g で得られた 6-7 ルオロー 3-[(E)-2-(+7タレン-2-4 ル) - ビニル] - 1H-4 ンダゾール-5-カルボン酸 <math>350 m g から、標記化合物 188 m g を、山吹色無晶形粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  6.00 (1H, d, J = 12.4 Hz), 7.10-7.44 (15H, m), 7.48-7.56 (2H, m), 7.58 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.75 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.88-7.98 (3H, m), 8.04 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.13 (1H, s), 8.79 (1H, d, J = 7.2 Hz), 13.19 (1H, bs).

[0309]

製造例168-g

16-フルオロ-3- [(E)-2-(ナフタレン-2-イル)-ビニル]-1 -トリチル-1H-インダゾール-5-イル ーカルバミック酸 <math>tert-チルエステル

【化261】

製造例 109-g に準じた方法で、6-7 ルオロ-3-[(E)-2-(+7) レン-2-7 ルン-1-1 リチル-1 Hーインダゾール-5-7 ルボン酸 182 m g から、標記化合物 42 m g を黄色粘張性油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  1.46 (9H, s), 6.02 (1H, d, J = 11.2 Hz),





7.10-7.58 (18H, m), 7.62 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.85-7.95 (3H, m), 7.99 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.13 (1H, s), 8.26 (1H, d, J = 7.2 Hz), 8.88 (1H, s)

#### [0310]

実施例169-g

# 【化262】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  4.96 (2H, s), 4.23 (1H, d, J = 10.0 Hz), 7.40-7.56 (4H, m), 7.57 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.85-7.97 (4H, m), 8.04 (1 H, s), 12.86 (1H, s).

#### [0311]

実施例170-g

## [0312]

実施例171-g

<u>シクロプロパンカルボン酸</u>  $\{6- 7 \mu + 10 - 3 - (E) - 2 - (+79 \mu + 20 \mu + 2$ 

【化263】

MS (ESI) m/z 372 MH+

[0313]

実施例172-g

【化264】

MS (ESI) m/z 415 MH+

[0314]

実施例173-g

N- $|6-7\nu + 10-3-|$  (E)  $-2-(+79\nu -2-4\nu)-|$   $-1H-4\nu + 10-3-|$  (E)  $-2-(+79\nu -2-4\nu)-|$  -7=|  $-1H-4\nu + 10-3-|$   $-1H-4\nu$ 

ページ: 219/

【化265】

MS (ESI) m/z 428 MH+

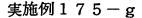
[0315]

製造例174-g

【化266】

製造例 108-gで得られた、6-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル)-ビニル]-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 2.95gのN, N-ジメチルホルムアミド55m1溶液に、炭酸カリウム 1.58gとジフェニル燐酸アジド 1.50gを加え、室温で30分間ついで $40\sim50$ ℃で2.5時間撹拌した。反応液に水を加えた後、室温に戻し、酢酸エチル 200m1で抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去して得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:トルエン= $1:1\sim1:2$ )で精製分離し、標記化合物 1.57gを、黄色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  5.00 (2H, s), 5.91 (1H, d, J = 12.4 Hz), 7.09 (1H, t, J = 8.0 Hz), 7.14-7.48 (19H, m), 7.54 (1H, d, J = 10.4 Hz). (0 3 1 6)



N-  $|6-7\nu + 10-3-[(E)-2-(3-7\nu + 107 + 1$ 

【化267】

6-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル] -1-トリチル-1 H-インダゾール-5-イルアミン525 m g と氷酢酸80  $\mu$  1 を 実施例127- k に従い作用し、次いで製造例31-c に準じた方法で脱保護することにより、標記化合物150 m g を山吹色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  2.11 (3H, s), 7.15 (1H, dt, J = 2.4, 8.0 Hz), 7.38-7.48 (3H, m), 7.52 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7.58-7.66 (2H, m), 8.40 (1H, d, J = 7.6 Hz), 9.72 (1H, s), 13.26 (1H, s).

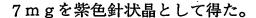
[0317]

製造例 1 7 6 - g

N-(5-フルオロー2-メチルーフェニル) ーアセタミド

【作268】

5-フルオロー2ーメチルアニリン5gのピリジン30ml溶液に無水酢酸4.6mlを加え、室温で4時間撹拌した。ピリジンを減圧下に留去後、残渣を酢酸エチル250mlに溶解し、水、1規定塩酸、水、飽和炭酸水素ナトリウムス溶液、飽和食塩水で順次洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥し、シリカゲルパッドを通過させた後、溶媒を減圧下に留去した。残渣を酢酸エチルージエチルエーテルから結晶化し、標記化合物5.34gを白色針状晶として得た。さらに結晶化母液を濃縮後、ジエチルエーテルでトリチュレーションし、標記化合物90



<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.22 (3H, s), 6.76 (1H, ddd, J = 2.0, 7.2, 8.0 Hz), 7.00 (1H, bs), 7.11 (1H, t, J = 7.2 Hz), 7.77 (1H, dd, J = 2.0, 6.8 Hz).

[0318]

製造例177-g

【化269】

N-(5-フルオロー2ーメチルーフェニル)ーアセタミド5.01gの、濃硫酸30ml溶液に、内温を3 $^{\circ}$ 以下に保ちながら70%硝酸(d=1.42)2.74gを滴下した。同温で40分間撹拌した後、反応液を、撹拌した氷水に滴下した。析出した粉末を濾取した後、粉末を酢酸エチル100mlに溶解し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(2回)、飽和食塩水で順次洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をエタノールから結晶化し、標記化合物3.68gを黄色針状晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.29 (3H, s), 2.32 (3H, s), 7.17 (1H, bs), 7.94 (1H, d, J = 8.0 Hz), 8.34 (1H, d, J = 13.6 Hz).

[0319]

製造例178-g

<u> 5-フルオロー2-メチルー4-ニトローフェニルアミン</u>

【化270】

N-(5-フルオロ-2-メチル-4-ニトロフェニル)ーアセタミド3.5gの、5規定塩酸懸濁液を1時間加熱還流した。放冷後、炭酸カリウムで中和し、酢酸エチル80mlで抽出した。有機層を、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、シ

リカゲルパッドを通過させた後、溶媒を減圧下に留去して、標記化合物 2.69gを黄土色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.16 (3H, s), 4.39 (2H, bs), 6.39 (1H, d, J = 12.8 Hz), 7.88 (1H, d, J = 8.4 Hz).

[0320]

製造例179-g

6-フルオロ-5-ニトロ-1H-インダゾール

【化271】

5-フルオロー2-メチルー4ーニトローフェニルアミン2gの氷酢酸50m1 懸濁液に、亜硝酸ナトリウム812mgの水溶液を加え、室温で一晩撹拌した。 反応液に水100mlを加え、析出した粉末を濾去し、濾液を50mlまで濃縮した。酢酸エチル100mlで抽出した後、有機層を炭酸水素ナトリウム水溶液、10%チオ硫酸ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下に留去した。得られた粗結晶をトルエンでトリチュレーションして、標記化合物589mgを山吹色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.69 (1H, d, J = 11.6 Hz), 8.39 (1H, s), 8.79 (1H, d, J = 7.2 Hz), 13.76 (1H, s).

[0321]

製造例180-g

【化272】

製造例87一hおよび製造例88一hに準じ、6一フルオロー5ーニトロー1H ーインダゾール500mgから、標記化合物651mgを淡褐色結晶として得た <sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  6.20 (1H, d, J = 12.4 Hz), 7.15-7.23 (6H, m), 7.33-7.43 (9H, m), 8.47 (1H, d, J = 7.2 Hz).

[0322]

製造例181-g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(4-7)ルオロフェニル) -ビニル] -5-ニトロ-1-トリチル-1 H-インダゾール

【化273】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  6.12 (1H, d, J = 12.8 Hz), 7.15-7.30 (8H, m), 7.32-7.46 (9H, m), 7.47 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.63 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.81 (1H, dd, J = 5.6, 8.4 Hz), 9.16 (1H, d, J = 6.8 Hz).

[0323]

製造例182-g

<u>6-フルオロ−3-「(E) −2−(4−フルオロフェニル)ービニル]−1−</u> <u>トリチル−1H−インダゾール−5−イルアミン</u> 【化274】

6-フルオロー3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-5-ニトロー1ートリチルー1 Hーインダゾール290 m g の、N,Nージメチルホルムアミド5 m <math>1-メタノール9 m 1-水1 m 1 の混合溶液に、塩化アンモニウム30 m g および鉄粉 150 m g を加え、80 で 8 時間撹拌した。不溶物をセライト濾去後、溶媒を減圧下に留去して得られた残渣を、酢酸エチル 15 m 1 に溶解した。有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下に留去して、標記化合物 252 m g を淡褐色無結晶粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  4.98 (2H, s), 5.91 (1H, d, J = 12.0 Hz), 7.14-7.24 (8H, m), 7.25-7.37 (11H, m), 7.40 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.69 (1 H, dd, J = 5.6, 8.8 Hz).

[0324]

実施例183-g

製造例182-gで合成した6-7ルオロ-3-[(E)-2-(4-7)ルオロフェニル)-ビニル]-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-イルアミンと種々のカルボン酸を実施例\*\*\*と同様な方法で処理することにより実施例 $184-g\sim188-g$ を得た。

[0325]

実施例184-g

<u>シクロプロパンカルボン酸  $|6-7\nu + 10-3-[(E)-2-(4-7\nu + 10-3-1)]$  ロフェニル)  $- |6-7\nu + 10-3-1|$  ロフェニル)  $- |6-7\nu + 10-3-1|$  -  $|6-7\nu + 10-3-</u>$ 

【化275】

MS (ESI) m/z 340 MH+

[0326]

実施例185-g

N-  $|6-7\nu + 2-3-|(E)-2-(4-7\nu + 2-2\nu)-|(E)-2-(4-7\nu + 2-2\nu)-|(E)-2-2\nu - 2-2\nu)-|(E)-2-(4-7\nu + 2-2\nu)-|(E)-2-(4-7\nu +$ 

【化2-76】

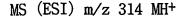
MS (ESI) m/z 396 MH+

[0327]

実施例186-g

N-  $|6-7\nu + 10-3-|$  (E)  $|-2-(4-7\nu + 107 + 10$ 

【化277】



[0328]

実施例187-g

 $N - \{6 - 7\nu + 10 - 3 - \Gamma(E) - 2 - (4 - 7\nu + 107 + 1$ 

【化278】

MS (ESI) m/z 372 MH+

[0329]

実施例188-g

【化279】

MS (ESI) m/z 420 MH+

[0330]

実施例189-g

 $C - \{6 - 7\nu + 10 - 3 - \Gamma(E) - 2 - (3 - 7\nu + 107 + 12\nu) - E - 1 H - 4 ンダゾール - 5 - 4 ル - メチルアミン$ 

【化280】

水素化アルミニウムリチウム  $5 \,\mathrm{mg}$  のテトラヒドロフラン  $1 \,\mathrm{mlm}$  制液に、塩化アルミニウム( $I \,I \,I$ )  $1 \,3 \,\mathrm{mg}$  を加えた後、実施例  $1 \,0 \,0 \,-\mathrm{g}$  で得られた  $6 \,-\,$  フルオロ $-3 \,-\,$  [(E) $-2 \,-\,$ ( $3 \,-\,$ フルオロフェニル) $-\,$ ビニル] $-1 \,\mathrm{H} \,-\,$ インダゾール $-5 \,-\,$ カルボニトリル  $9 \,\mathrm{mg}$  を加え、室温で  $1 \,\mathrm{em}$  撹拌した。飽和塩化アンモニウム水溶液を加えた後、反応液に酢酸エチル  $1 \,5 \,\mathrm{ml}$  を加えた。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液( $2 \,\mathrm{em}$ )、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(メタノール:クロロホルム $=1 \,:\, 9$ )で精製分離し、標記化合物  $3 \,\mathrm{mg}$  を、黄色油状物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  3.86 (2H, s), 7.12 (1H, t, J = 8.4Hz), 7.29 (1H, d, J = 10.0 Hz), 7.44 (1H, dt, J = 6.0, 8.0 Hz), 7.52 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7,54 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.59 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.61 (1H, d, J = 10.8 Hz), 8.22 (1H, d, J = 7.2 Hz), 13.19 (1H, s).

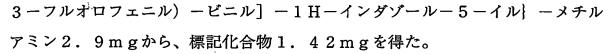
[0331]

実施例190-g

 $N - \{6 - 7\nu + 10 - 3 - \lceil (E) - 2 - (3 - 7\nu + 107 + 12\nu) - E - 1H - 4\nu + 5 - 4\nu +$ 

【化281】

実施例111-gの方法に準じて、C- 16-フルオロ-3-[(E)-2-(



MS (ESI) m/z 420 MH+

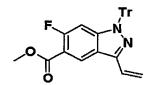
[0332]

製造例191-g

<u>6-フルオロー1-トリチルー3-ビニルー1H-インダゾールー5-カルボン</u>

酸 メチルエステル

【化282】



製造例 141-gで得られた 3-Jロモー6-Jルオロー1-kリチルー 1H ーインダゾールー 5-Jカルボン酸 メチルエステル 0.77gを製造例 123-kの方法で処理し、標記化合物 600mgを無色針状結晶として得た 1H-NMR(400MHz,CDC1 $_3$ ) 3.90(3H,s),5.52(1H,d,J=11.5Hz),6.05(1H,d,J=12.4Hz),6.08(1H,d,J=18.2Hz),6.94(1H,dd,J=12.4,18.2Hz),7.14-7.22(6H,m),7.24-7.32(9H,m),8.51(1H,d,J=6.9Hz).

[0333]

製造例192-g

6-7ルオロ-3- 「(E) -2- (ピリジン-3-4ル) -ビニル -1-ト リチル-1 H - インダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル

【化283】

6-フルオロー1-トリチルー3-ビニルー1H-インダゾールー5-カルボン

酸 メチルエステル 600 mg と 3- プロモピリジン  $190 \mu$  1 を実施例 124 - k と同様に処理し、標記化合物 75 mg を無色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  3.93 (3H, s), 6.11 (1H, d, J = 11.9 Hz), 7. 15-7.25 (6H, m), 7.25-7.42 (12H, m), 7.89 (1H, dt, J = 1.8, 8.3 Hz), 8.5 1 (1H, dd, J = 1.8, 4.7 Hz), 8.59 (1H, d, J = 6.8 Hz), 8.76 (1H, d, J = 1.8 Hz).

[0334]

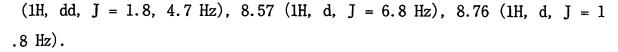
【化284】

実施例193-g

 $N-[6-7\nu + 10-3-[(E)-2-(ピリジン-3-4\nu)-ビニル]-1H-4ンダゾール-5-4ル]-2-チオフェン-2-4ルーアセタミド$ 

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン-3-7)-E=ルートリチル-1 H-1 H-1 ングゾール-5 -カルボン酸 メチル75 m g を実施例 144 - g と同様な方法でアルカリ加水分解し、6 - フルオロ-3 - [(E)-2-(ピリジン-3-7)-E=ルボン酸 70 m g を無色粉末として得た。ついで、実施例 174 - g と同様な方法で6 - フルオロ-3 - [(E)-2-(ピリジン-3-7)-E=ルボン酸 10 m g を無色粉末として得た。 ついで、実施例 174 - g と同様な方法で10 - 10

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.02 (2H, s), 7.00 (1H, dd, J = 3.5, 4.7 Hz), 7.06 (1H, dd, J = 1.0, 3.5 Hz), 7.32 (1H, dd, J = 1.0, 4.7 Hz), 7.34 (1H, d, J = 11.5 Hz), 7.45 (1H, dd, J = 4.7, 8.0 Hz), 7.47 (1H, d, J = 16.3 Hz), 7.56 (1H, d, J = 16.3 Hz), 8.15 (1H, dt, J = 1.8, 8.0 Hz), 8.43



[0335]

実施例194-h

4-フルオロ<math>-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1 H -インダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル

【化285】

製造例88-hで得られた、3-ブロモ-4-フルオロ-1-トリチル-1Hーインダゾールー5-カルボン酸 メチルエステル150mgのN, N-ジメチルホルムアミド6ml溶液に、製造例137で得られた2-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)ービニル]-4,4,5,5-テトラメチルー[1,3,2]ジオキサボロラン200mg、2-(ジーtertーブチルフォスフィノ)ビフェニル24mg、酢酸パラジウム(II)9mg、フッ化カリウム117mg、水0.6mlを順次加え、80℃で1.5時間撹拌した。反応液に酢酸エチル30mlを加え、有機層を水、半飽和食塩水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、粗カップリング体260mgを得た。次いで実施例34-bと同様な方法で脱保護することにより、標記化合物32mgを山吹色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  3.89 (3H, s), 7.15 (1H, dt, J = 2.4, 8.4 Hz), 7.42-7.62 (6H, m), 7.84 (1H, dd, J = 6.4, 8.8 Hz), 13.81 (1H, s).

[0336]

実施例195-h

4-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 【化286】

実施例 144-gの方法に準じ、4-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7) オロフェニル) -ビニル] -1 H-インダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル 35 m g から、標記化合物 31 m g を黄土色結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.15 (1H, dt, J = 2.4, 8.4 Hz), 7.38-7.60 (6H, m), 7.83 (1H, dd, J = 6.4, 8.8 Hz), 13.08 (1H, bs), 13.76 (1H, s).

[0337]

実施例196-h

実施例102-gの方法に準じて、4-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸から、実施例197-h-202-hの化合物を得た。

[0338]

実施例197-h

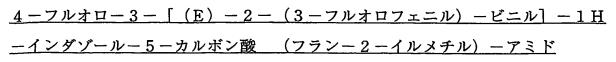
4-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化287】

MS (ESI) m/z 340 MH+

[0339]

実施例198-h



【化288】

MS (ESI) m/z 380 MH+

[0340]

実施例199-h

 $4-フルオロ<math>-3-\lceil(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル\rceil-1H$ -インダゾール-5-カルボン酸 (チオフェン<math>-2-イルメチル)-アミド【化289】

MS (ESI) m/z 396 MH+

[0341]

実施例200-h

4-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H -インダゾール-5-カルボン酸 [(1S)-(1-ヒドロキシメチル-2- メチループロピル)]-アミド

【化290】

MS (ESI) m/z 386 MH+

[0342]

実施例 2 0 1 - h

4-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 [(1S)-(1-カルバモイル-エチル)]-アミド

【化291】

MS (ESI) m/z 763 2M+Na+

[0343]

実施例 2 0 2 - h

 $4-フルオロ-3- \lceil (E)-2- (3-フルオロフェニル)-ビニル 
brace -1H$   $-インダゾール-5-カルボン酸 「「(1S)-1- (2-メトキシーエチル カルバモイル)-エチル <math>\rceil$ -アミド

【化292】

MS (ESI) m/z 429 MH+

[0344]

製造例 2 0 3 - h

【化293】

製造例 152-gの方法に準じ、実施例 194-h で得られた 4-7ルオロ-3 -[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル) - ビニル ]-1 H- インダゾール - 5- カルボン酸 メチルエステル 72 m g から、標記化合物 45 m g を黄色結晶 として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  6.23 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.10-7.60 (22H, m), 13.14 (1H, bs).

[0345]

製造例 2 0 4 - h

4-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1- トリチルー1 H-インダゾールー5 - イルアミン

【化294】

製造例174-gの方法に準じ、4-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7) オロフェニル) -ビニル] -1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 45mg から、標記化合物 4mg を褐色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  4.90 (2H, s), 5.95 (1H, d, J = 8.4 Hz), 6.6 3 (1H, t, J = 8.4 Hz), 7.06-7.48 (21H, m).

[0346]

実施例205-h

 $N- |4-7\nu + 2-3-|(E)-2-(3-7\nu + 2-2\nu)-|(E)-2-(3-7\nu + 2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2\nu)-|(E)-2-(2-2$ 

【化295】

実施例111-gの方法に準じて、4-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1-トリチル-1H-インダゾール-5-イルアミン4mgと、2-チオフェン酢酸から、標記化合物0. 83mgを得た。

MS (ESI) m/z 396 MH+

[0347]

製造例206-h

<u>4-フルオロー3-ヨードー1H-インダゾールー5-カルボニトリル</u>

[化296]



製造例85-hで得られた、4-7ルオロー1 H-インダゾールー5-カルボニトリル161 m g の N,N-ジメチルホルムアミド4 m 1 溶液に、N-ヨードスクシンイミド258 m g を加え、75  $\mathbb C$  で4 時間撹拌した。反応液に、酢酸エチル40 m 1 を加えた後、半飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、半飽和食塩水、飽和食塩水で順次洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:トルエン=1:9)で精製分離し、標記化合物273 m g を、白色結晶として得た。

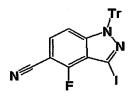
<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.60 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.16 (1H, dd, J = 6.0, 8.4 Hz), 14.23 (1H, s).

[0348]

製造例 2 0 7 - h

<u>4-フルオロ-3-ヨード-1-トリチル-1H-インダゾール-5-カルボニ</u>トリル

【化297】



製造例 88-h の方法に準じ、4-7ルオロ-3-3-デー1 H-4ンダゾール -5- カルボニトリル 250 m g から、標記化合物 247 m g を白色結晶として 得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  6.34 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.08-7.16 (6H, m), 7.30-7.39 (9H, m), 8.47 (1H, dd, J = 6.4, 8.8 Hz).

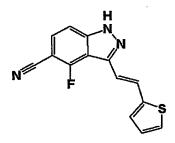
[0349]

実施例208-h

4-フルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン-2-イル)-ピニル]-1H



# 【化298】



実施例100-gの方法に準じ、4-7ルオロ-3-3ード-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボニトリル235mgと2-ビニルチオフェン98 mgから、(Z) -標記化合物11mgを山吹色結晶とともに(E) -標記化合物79mgを山吹色結晶として得た。

(E) 体;  $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.12 (1H, dd, J = 3.6, 5.2 Hz), 7.14 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.38 (1H, d, J = 3.6Hz), 7.54 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.56 (1H, d, J = 5.2 Hz), 7.70 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.71 1H, dd, J = 6.0, 8.8 Hz), 13.99 (1H, s).

[0350]

実施例209-h

4-7ルオロ-3-[(Z)-2-(チオフェン-2-1)-ビニル]-1-トリチル<math>-1 H-1ンダゾール-5-カルボニトリル

# 【化299】

(Z) 体;  $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  6.71 (1H, d, J = 12.0 Hz), 7.07 (1H, dd, J = 4.0, 5.2 Hz), 7.10 (1H, d, J = 12.0 Hz), 7.51 (1H, d, J = 5.2 Hz), 7.57 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.59 (1H, d, J = 4.0 Hz), 7.71 (1H, dd, J = 6.0, 8.8 Hz), 14.09 (1H, s).

[0351]

実施例210-h



4-7ルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン<math>-2-7ル)-ビニル]-1H

【化300】

4-7ルオロ-3-[(E)-2-( チオフェン-2-7ル)-ビニル]-1 H -7ンダゾール-5-カルボニトリル25 m g m 4 規定水酸化リチウム2 m 1 懸 濁液を、9 時間加熱還流した。放冷後、2 規定塩酸を加えて酸性とし、酢酸エチル15 m 1 で抽出した。有機層を、水、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥し、シリカゲルパッドを通過させた後、溶媒を減圧下に留去して、標記化合物 10 m g を褐色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.11 (1H, dd, J = 3.2, 4.8 Hz), 7.20 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.35 (1H, d, J = 3.2 Hz), 7.40 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.55 (1H, d, J = 4.8 Hz), 7.69 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.82 (1H, dd, J = 6.8, 8.8 Hz), 13.07 (1H, bs), 13.71 (1H, s).

[0352]

実施例211-h

実施例102-gの方法に準じて、4-フルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン-2-イル)-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボン酸から、実施例212-h-213-h-0化合物を得た。

[0353]

実施例212-h

 $4-フルオロ-3- \lceil (E)-2- (チオフェン-2-イル)-ビニル 
brace -1H$  -インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化301】

MS (ESI) m/z 328 MH+

[0354]

実施例 2 1 3 - h

4-7ルオロ-3-[(E)-2-(チオフェン<math>-2-7ル)-ビニル]-1H -インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-7ルメチル)-アミド

【化302】

MS (ESI) m/z 368 MH+

[0355]

実施例 2 1 4 - j

<u>4-メトキシー3-(E)-スチリルー1H-インダソールー5-カルボニトリ</u>

ル

【化303】

製造例 9 9 - j で得られた、 3 - ブロモー 4 - メトキシー 1 - トリチルー 1 H - インダソールー 5 - カルボニトリル 1 6 1. 5 m g と (E) - 2 - フェニルビニルボロン酸 8 2. 3 m g を実施例 1 9 4 - h と同様な方法で反応し、次いで実施

例34-bに準じて脱保護し、標記化合物35mgを、茶色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.29 (3H, s), 7.28-7.41 (3H, m), 7.31 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.47 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.56 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.5 6-7.61 (2H, m), 7.61 (1H, d, J = 16.8 Hz).

[0356]

実施例215-j

<u>4ーメトキシー3ー(E)ースチリルー1Hーインダソールー5ーカルボン酸</u>アミド

【化304】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>0D)  $\delta$  4.01 (3H, s), 7.20-7.78 (7H, m), 7.33 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.88 (1H, d, J = 8.8 Hz).

[0357]

実施例216-j

4-メトキシー3 - (E) -スチリルー1 H - インダソールー5 - カルボン酸

【化305】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.0 (3H, s), 7.22-7.75 (7H, m), 7.28 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.88 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 293 MH-

[0358]

実施例 2 1 7 - j

実施例102-gの方法に準じて、4-メトキシ-3-(E)-スチリル-1H-インダソール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例218-j~222-jの化合物を得た。

[0359]

実施例 2 1 8 - j

【化306】

MS (ESI) m/z 380 MH+

[0360]

実施例219-j

<u>4ーメトキシー3ースチリルー1Hーインダゾールー5ーカルボン酸 シクロプ</u> ロピルアミド

【化307】

MS (ESI) m/z 334 MH+

[0361]

実施例220-j

<u>4-メトキシー3-スチリルー1H-インダゾールー5-カルボン酸 (フラン</u> <u>-2-イルメチル) -アミド</u>

【化308】

MS (ESI) m/z 374 MH+

[0362]

実施例 2 2 1 - j

【化309】

MS (ESI) m/z 414 MH+

[0363]

実施例222-j

【化310】

MS (ESI) m/z 365 MH+

[0364]

実施例 2 2 3 - j

【化311】

製造例99-jで得られた3-ブロモー4-メトキシー1-トリチルー1H-

インダソールー5ーカルボニトリル180.3mgと製造例137で得られた2ー[(E)-2-(3-フルオロフェニル)ービニル]ー4,4,5,5,-テトラメチルー[1,3,2]ジオキサボロラン154mgを、実施例194ーhの方法に準じ反応し、次いで実施例34-bと同様に脱保護し、標記化合物30.8mgを茶色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.30 (3H, s), 6.99-7.51 (4H, m), 7.31 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.48 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.57 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.6 1 (1H, d, J = 16.4 Hz).

[0365]

実施例224-i

3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 アミド

## 【化312】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.00 (3H, s), 7.00-7.05 (1H, m), 7.21-7.43 (3H, m), 7.33 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.57 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.64 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.88 (1H, d, J = 8.8 Hz).

[0366]

実施例 2 2 5 - j

3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸

ページ: 245/

【化313】

実施例216-jの方法に準じ、3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル) -ビニル]-4-メトキシ-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 アミド 2 m g から、標記化合物 1 9 m g を茶色粗結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.05 (3H, s), 6.99-7.04 (1H, m), 7.22-7.41 (3H, m), 7.55 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.69 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.77 (1H, d, J = 8.6 Hz).

MS (ESI) m/z 311 MH-

[0367]

実施例 2 2 6 - j

実施例102-gの方法に準じて、3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル ) -ビニル] -4-メトキシ-1 H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例227-j $\sim231-$ jo化合物を得た。

[0368]

実施例227-j

【化314】

MS (ESI) m/z 398 MH+

[0369]

実施例228-j

3-[(E)-2-(3-) ルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化315】

MS (ESI) m/z 352 MH+

[0370]

実施例229-j

3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

# 【化316】

MS (ESI) m/z 392 MH+

[0371]

実施例230一 j

3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H -インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-2-ヒドロキシ-1-フェニル エチル]-アミド

【化3·17】

MS (ESI) m/z 432 MH+

[0372]

実施例 2 3 1 - j

 $3- \lceil (E) -2 - (3- 7 \nu オロフェニル) - ビニル 
brace -4 - メトキシ-1 H$  $- インダゾール-5 - カルボン酸 <math>\lceil (1S) -1 - カルバモイルエチル 
brace - ア$  ミド

【化318】

MS (ESI) m/z 383 MH+

[0373]

実施例 2 3 2 - j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボニトリル

【化319】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  4.23 (3H, s), 7.24 (2H, t, J = 8.8 Hz), 7 .37 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.47 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.55 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.57 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.72 (2H, dd, J = 5.8, 8.8 Hz), 13.68 (1H, s).

#### [0374]

実施例233-j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 アミド

## 【化320】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.00 (3H, s), 7.08-7.15 (2H, m), 7.32 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.53 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.58 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.58-7.68 (2H, m), 7.87 (1H, d, J = 8.6 Hz).

#### [0375]

実施例234-j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H-インダゾール-5-カルボン酸

ページ: 249/

【化321】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>0D)  $\delta$  4.04 (3H, s), 7.10-7.16 (2H, m), 7.24 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.55 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.61 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.60-7.65 (2H, m), 7.79 (1H, d, J = 8.6 Hz).

MS (ESI) m/z 311 MH-

[0376]

実施例235-j

実施例102-gの方法に準じて、3-[(E)-2-(4-7)ルオロフェニル) -ビニル]-4-メトキシ-1 H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例236-j $\sim241-$ jの化合物を得た。

[0377]

実施例 2 3 6 - j

3- [(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H -インダゾール-5-カルボン酸 [(1S)-1-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル]-アミド

【化322】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD) δ 1.06 (3H, d, J = 6.6 Hz), 1.08 (3H, d, J = 6.6 Hz), 2.02-2.12 (1H, m), 3.73 (1H, dd, J = 4.4, 11.2 Hz), 3.78 (1H, dd, J = 5.2, 11.2 Hz), 3.97-4.03 (1H, m), 4.02 (3H, s), 7.11-7.16 (2H, m), 7.34 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.54 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.59 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.63-7.66 (2H, m), 7.84 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 398 MH+

[0378]

実施例 2 3 7 - j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化323】

MS (ESI) m/z 352 MH+

[0379]

実施例 2 3 8 - j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

# 【化324】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  3.89 (3H, s), 4.64 (2H, s), 6.36 (1H, dd, J = 0.8, 3.2 Hz), 6.39 (1H, dd, J = 1.8, 3.2 Hz), 7.09-7.16 (2H, m), 7.32 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.47 (1H, dd, J = 0.8, 1.8 Hz), 7.53 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.58 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.59-7.66 (2H, m), 7.78 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 392 MH+

[0380]

実施例239-j

 $3-\lceil(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル<math>\rceil-4-$ メトキシー1H-インダゾール-5-カルボン酸  $\lceil(1S)-2-$ ヒドロキシー1-フェニルエチル $\rceil-$ アミド

# 【化325】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD) δ 3.88 (1H, dd, J = 6.6, 11.4 Hz), 3.94 (1H, dd, J = 4.8, 11.4 Hz), 3.97 (3H, s), 5.22-5.25 (1H, m), 7.14 (2H, t, J = 8.8 Hz), 7.26-7.39 (4H, m), 7.44-7.48 (2H, m), 7.55 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.60 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.63-7.67 (2H, m), 7.81 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 432 MH+

[0381]

実施例 2 4 0 - j

【化326】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  1.52 (3H, d, J = 7.0 Hz), 4.01 (3H, s), 4.69 (1H, q, J = 7.0 Hz), 7.12-7.16 (2H, m), 7.35 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.55 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.60 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.64-7.67 (2H, m), 7.89 (1H, d, J = 8.6 Hz).

MS (ESI) m/z 383 MH+

[0382]

実施例241-j

【化327】

MS (ESI) m/z 396 MH+

[0383]

実施例 2 4 2 - j

ページ: 253/

4-メトキシ-3-「(E)-2-(p-トリル)-ビニル]-1H-インダゾ-ル-5-カルボニトリル

【化328】

実施例214-jの方法に準じ、製造例99-jで得られた3-プロモ-4-メトキシ-1-トリチル-1 H-インダソール-5-カルボニトリル160 mg と、(E)-2-(4-メチルフェニル)ビニルボロン酸89 mg から、標記化合物 46.7 mg を無色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  2.23 (3H, s), 4.14 (3H, s), 6.09-7.42 (5H, m), 7.06-7.09 (2H, m), 7.15 (1H, d, J = 8.4 Hz).

[0384]

実施例 2 4 3 - j

4-メトキシ-3-[(E)-2-(p-トリル)-ビニル]-1H-インダゾ -ル-5-カルボン酸

【化329】

4-メトキシー3 - [(E) -2-(p-トリル)-ビニル]-1 H-インダーゾール-5-カルボニトリル 46. 7 m g  $\epsilon$ 、実施例 2 16- j に準じた方法で処理することにより、標記化合物 3 0. 8 m g  $\epsilon$ 無色粗結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  2.37 (3H, s), 4.04 (3H, s), 7.21 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.26 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.49 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.54 (1H,



d, J = 16.4 Hz), 7.61 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.83 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 309 MH+

[0385]

実施例244-j

実施例102-gの方法に準じて、4-メトキシ-3-[(E)-2-(p-トリル)-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例245-j $\sim$ 249-jo化合物を得た。

[0386]

実施例245-j

【化330】

MS (ESI) m/z 394 MH+

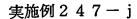
[0387]

実施例246-j

【化331】

MS (ESI) m/z 348 MH+

[0388]



4-メトキシ-3-[(E)-2-(p-トリル)-ビニル]-1H-インダゾ -ル-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

# 【化332】

MS (ESI) m/z 388 MH+

[0389]

実施例 2 4 8 - j

4-メトキシ-3- [ (E) -2- (p-トリル) -ビニル] -1 H-インダゾ -ル- 5-カルボン酸 [ (1S) -2-ヒドロキシ-1-フェニルエチル] -アミド

# 【化333】

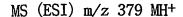
MS (ESI) m/z 428.5 MH+

[0390]

実施例 2 4 9 - j

4-メトキシ-3- [ (E) -2- (p-トリル)-ビニル]-1 H-インダゾ -ル-5-カルボン酸 [ (1S) -1-カルバモイルエチル]-アミド

# 【化334】



[0391]

実施例 2 5 0 - j

【化335】

製造例99-jで得られた3-プロモー4-メトキシー1-トリチルー1H-インダソール-5-カルボニトリル160mgと(E)-2-(4-クロロフェニル)ビニルボロン酸100.3mgを、実施例214-jの方法に準じ反応し、次いで実施例216-jの方法に準じてアルカリ加水分解し、標記化合物64.8mgを橙色粗結晶として得た。

MS (ESI) m/z 327 MH-

[0392]

実施例 2 5 1 - i

実施例102-gの方法に準じて、3-[(E)-2-(4-)ロロフェニル) ービニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例252-j $\sim256-$ jの化合物を得た。

[0393]

実施例 2 5 2 - j

3-[(E)-2-(4-クロロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H- インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-1-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル]-アミド

【化336】

MS (ESI) m/z 415 MH+

[0394]

実施例 2 5 3 - j

 $3-\lceil(E)-2-(4-0)$  -|E| -|

【化337】

MS (ESI) m/z 369 MH+

[0395]

実施例 2 5 4 - j

【化338】

MS (ESI) m/z 409 MH+

[0396]

実施例 2 5 5 - j

【化339】

MS (ESI) m/z 449 MH+

[0397]

実施例256-j

3-[(E)-2-(4-クロロフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H-インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-1-カルバモイルエチル]-アミ ド

【化340】

MS (ESI) m/z 400  $MH^+$ 

[0398]

実施例 2 5 7 - j

【化341】

製造例99-jで得られた3-ブロモ-4-メトキシ-1-トリチル-1H-インダソール-5-カルボニトリル180mgと、製造例138で得られた {4-[(E)-2-(4, 4, 5, 5, -テトラメチル-[1, 3, 2] ジオキサボロラン-2-イル)ービニル]ーフェニル ーカルバミン酸 tertーブチルエステル185.5mgを、 実施例214-jの方法に準じ作用し、次いで実施例216-jの方法に準じてアルカリ加水分解することにより標記化合物30mgを茶色粗結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.03 (3H, s), 6.72 (2H, d, J = 8.6 Hz), 7.1 9 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.36 (2H, d, J = 8.6 Hz), 7.41 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.46 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.73 (1H, d, J = 8.6 Hz).

MS (ESI) m/z 308 MH-

[0399]

実施例 2 5 8 - j

実施例102-gの方法に準じて、3-[(E)-2-(4-r)]フェニル) ービニル]-4-yトキシー1H-Aンダゾールー5-カルボン酸と各種アミンから、実施例259-j~263-jの化合物を得た。

[0400]

実施例259-i

3-[(E)-2-(4-アミノフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H- インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-1-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル]-アミド

【化342】

MS (ESI) m/z 395 MH+

[0401]

実施例 2 6 0 - j

【化343】

MS (ESI) m/z 349 MH+

[0402]

実施例 2 6 1 - j

3-[(E)-2-(4-アミノフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H- インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

【化344】

MS (ESI) m/z 389 MH+

実施例 2 6 2 - j

3-[(E)-2-(4-アミノフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H- インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-2-ヒドロキシ-1-フェニルエチル]-アミド

【化345】

MS (ESI) m/z 429.5 MH+

[0403]

実施例 2 6 3 - j

3- [(E)-2-(4-アミノフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H- インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-1-カルバモイルエチル]-アミ ド

【化346】

MS (ESI) m/z 380  $MH^+$ 

[0404]

実施例 2 6 4 - j

【化347】

製造例99-jで得られた3-ブロモー4-メトキシー1-トリチルー1H-インダソールー5-カルボニトリル208mgと製造例139で得られた2-[(E)-2-(2-フルオロフェニル)-ビニル]-4,4,5,5,-テトラメチルー[1,3,2]ジオキサボロラン177mgを実施例214-jの方法に準じ作用し、次いで実施例34-bに従い脱保護することにより標記化合物31mgを無色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  4.35 (3H, s), 7.44 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.0 5-7.29 (3H, m), 7.19 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.60-7.65 (1H, m), 7.65 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.78 (1H, d, J = 16.6 Hz).

[0405]

実施例 2 6 5 - j

【化348】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.03 (3H, s), 7.12-7.17 (1H, m), 7.20-7.24

(1H, m), 7.28-7.34 (1H, m), 7.29 (1H, d, J=8.8 Hz), 7.70-7.75 (1H, m), 7.73 (1H, d, J=15.6 Hz), 7.77 (1H, d, J=15.6 Hz), 7.88 (1H, d, J=8.8 Hz).

[0406]

実施例 2 6 6 - j

実施例102-gの方法に準じて、3-[(E)-2-(2-7)ルオロフェニル) -ビニル]-4-メトキシー1 H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例267-i $\sim271-$ jの化合物を得た。

[0407]

実施例267-j

 $3-\lceil(E)-2-(2-7)\nu$ オロフェニル)-ビニル $\rceil-4-$ メトキシ-1 H -インダゾール-5-カルボン酸  $\lceil(1S)-1-$ ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル $\rceil-$ アミド

【化349】

MS (ESI) m/z 398 MH+

[0408]

実施例268-j

3-[(E)-2-(2-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化350】

MS (ESI) m/z 352 MH+

[0409]

実施例269-j

3- [(E)-2-(2-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H -インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド【化351】

MS (ESI) m/z 392 MH+

[0410]

実施例270-j

3-[(E)-2-(2-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H -インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-2-ヒドロキシ-1-フェニル エチル]-アミド

【化352】

MS (ESI) m/z 432 MH+

[0411]

実施例271-i

3-[(E)-2-(2-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H -インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-1-カルバモイルエチル]-ア ミド

ページ: 265/

【化353】

MS (ESI) m/z 383 MH+

[0412]

製造例 2 7 2 - i

<u>4-メトキシー1H-インダソール-5-カルボン酸</u> アミド

【化354】

製造例 97-j で得られた、4-メトキシ-1 H-インダソール-5-カルボニトリル <math>4. 7g を実施例 215-j と同様な方法で処理し、粗製の標記化合物 15g を茶色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  4.28 (3H, s), 7.14 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.44 (1H, bs), 7.60 (1H, bs), 7.80 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.43 (1H, s).

[0413]

製造例 2 7 3 - j

<u>4-メトキシー1H-インダソール-5-カルボン酸</u>

【化355】

4-メトキシ-1 H-インダソール-5-カルボン酸 アミド15 g を実施例 2 16- j と同様に処理し、標記化合物 4.5 g を茶色粗結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.31 (3H, s), 7.18 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.8 4 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.39 (1H, s).

[0414]

製造例 2 7 4 - j

4-メトキシー1H-インダソール-5-カルボン酸 エチルエステル

【化356】

4-メトキシー1 H-インダソールー5-カルボン酸 2 g をエタノール 4 0 m 1 、 濃硫酸 2 . 2 m 1 の混合溶媒に加え、9 5  $\mathbb C$  で 1 1 時間撹拌した。反応液を氷冷後、氷冷しながら水をゆっくりと加え、析出した結晶を濾取して、水で洗浄した。その後減圧乾燥して標記化合物 1 . 5 2 g を、淡茶色粗結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.41 (3H, t, J = 7.0 Hz), 4.26 (3H, s), 4.3 8 (2H, q, J = 7.0 Hz), 7.12 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.86 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.30 (1H, s).

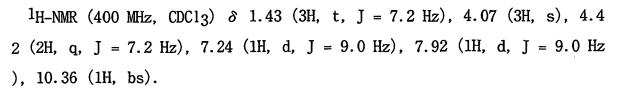
[0415]

製造例 2 7 5 - j

<u>3-ヨード-4-メトキシー1H-インダソール-5-カルボン酸 エチルエス</u> <u>テル</u>

【化357】

4ーメトキシー1 Hーインダソールー5ーカルボン酸 エチルエステル1.33 gのN, Nージメチルホルムアミド溶液15mlにヨウ素1.95gと水酸化カリウム0.85gを加え、室温下で1時間40分撹拌後、更にヨウ素を0.8g加え、3時間20分撹拌した。その後、10%亜硫酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで2回抽出し、有機層を飽和食塩水で1回洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥して、溶媒を減圧下留去した。粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製分離し、標記化合物1.68gを無色結晶として得た。



[0416]

製造例 2 7 6 - j

<u>3-ヨードー4ーメトキシー1ートリチルー1Hーインダソールー5ーカルボン</u> 酸 エチルエステル

【化358】

製造例 94-i の方法に準じて、3-ヨード-4-メトキシー1H-インダソール-5-カルボン酸 エチルエステル1. <math>68g から、標記化合物 3.21g を 無色粗結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.37 (3H, t, J = 7.2 Hz), 4.05 (3H, s), 4.3 5 (2H, q, J = 7.2 Hz), 6.14 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.14-7.17 (5H, m), 7.25 -7.30 (10H, m), 7.45 (1H, d, J = 9.0 Hz).

[0417]

製造例277-j

3-[(E)-2-(3-rセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1-トリチル-1H-インダゾール-5-カルボン酸 エチル

【化359】

製造例181-gの方法に準じ、3-ヨード-4-メトキシー1ートリチルー 1H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル560mgと、3-アセ チルスチレンから、標記化合物 150mgを淡黄色針状結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.38 (3H, t, J = 7.5 Hz), 2.63 (3H, s), 4.0 5 (3H, s), 4.37 (2H, q, J = 7.5 Hz), 6.14 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.17-7.25 (6H, m), 7.25-7.32 (9H, m), 7.45 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.45 (1H, t, J = 7.7 Hz), 7.53 (1H, d, J = 16.3 Hz), 7.69 (1H, d, J = 16.3 Hz), 7.74 (1H, d, J = 7.7 Hz), 7.84 (1H, d, J = 7.7 Hz), 8.08 (1H, bs).

#### [0418]

実施例 2 7 8 - j

3-[(E)-2-(3-Pセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル

#### 【化360】

3-[(E)-2-(3-rセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1-トリチルー1 Hーインダゾールー5-カルボン酸 エチルエステル150 m g を実施例34-bと同様な方法で処理することにより、標記化合物70 m g を無色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.44 (3H, t, J = 7.5 Hz), 2.65 (3H, s), 4.0 5 (3H, s), 4.43 (2H, q, J = 7.5 Hz), 7.23 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.49 (1H, t, J = 7.7 Hz), 7.71 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.74 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.80 (1H, bd, J = 7.7 Hz), 7.89 (1H, bd, J = 7.7 Hz), 7.91 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.16 (1H, bs).

#### [0419]

実施例279一 j

3-[(E)-2-(3-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H-インダゾール-5-カルボン酸

# 【化361】

3-[(E)-2-(3-rセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル<math>7.0mgを実施例1.4.4-gと同様な方法で処理し、標記化合物6.5mgを無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  2.63 (3H, s), 3.96 (3H, s), 7.30 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.56 (1H, t, J = 7.7 Hz), 7.63 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.68 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.73 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.87 (1H, bd, J = 7.7 Hz), 7.93 (1H, bd, J = 7.7 Hz), 8.15 (1H, bs), 12.60-12.75 (1H, bs), 13.49 (1H, bs).

## [0420]

実施例280-j

実施例102-gの方法に準じて、3-[(E)-2-(3-rセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー<math>1 H-インダゾールー5-カルボン酸と各種アミンから、実施例 $281-j\sim287-j$ の化合物を得た。

#### [0421]

実施例281-j

3-[(E)-2-(3-Pセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー<math>1H-インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

#### 【化362】

MS (ESI) m/z 376 MH+

[0422]

実施例282-j

3-[(E)-2-(3-Pセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

【化363】

MS (ESI) m/z 416 MH+

[0423]

実施例283-j

3-[(E)-2-(3-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H -インダゾール-5-カルボン酸 [(1S)-1-ヒドロキシメチル-2-メチループロピル]-アミド

【化364】

MS (ESI) m/z 422 MH+

[0424]

実施例 2 8 4 - j

3-[(E)-2-(3-rセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (チオフェン-2-イルメチル)-アミド 【化365】

MS (ESI) m/z 432 MH+

[0425]

実施例 2 8 5 - j

3-[(E)-2-(3-rセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H -インダゾール-5-カルボン酸 (1-カルバモイル-2-フェニルーエチル)-アミド

【化366】

MS (ESI) m/z 483 MH+

[0426]

実施例286-j

3-[(E)-2-(3-rセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H -インダゾール-5-カルボン酸 (1-カルバモイル-2-ヒドロキシーエチル)-アミド

【化367】

MS (ESI) m/z 423 MH+

[0427]

実施例287-j

3-[(E)-2-(3-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H -インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-1-カルバモイル-エチル]- アミド

【化368】

MS (ESI) m/z 407 MH+

[0428]

製造例288-j

3-[(E)-2-(4-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1-トリチルー<math>1 H-インダゾールー5-カルボン酸 エチルエステル

# 【化369】

製造例 276-j で得た、3-3-k-4-k+2-1-kリチルー1H-4-k+2 インダゾールー5-カルボン酸 エチルエステル560 mgと、4-アセチルスチレンを製造例 181- g と同様な方法で処理し、標記化合物 100 mgを淡黄色針状結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.38 (3H, t, J = 7.5 Hz), 2.61 (3H, s), 4.0 6 (3H, s), 4.38 (2H, q, J = 7.5 Hz), 6.14 (1H, d, J = 9.3 Hz), 7.18-7.25 (6H, m), 7.25-7.32 (9H, m), 7.45 (1H, d, J = 9.3 Hz), 7.49 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.60 (2H, d, J = 8.3 Hz), 7.75 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.84 (2H, d, J = 8.3 Hz).

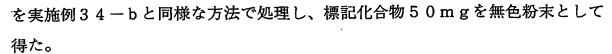
[0429]

実施例 2 8 9 - j

3- [(E)-2-(4-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H-インダゾール-5-カルボン酸 エチル

# 【化370】

3-[(E)-2-(4-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1 -トリチル-1H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル<math>100mg



 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.45 (3H, t, J = 7.2 Hz), 2.63 (3H, s), 4.0 7 (3H, s), 4.43 (2H, q, J = 7.2 Hz), 7.24 (1H, d, J = 9.1 Hz), 7.67 (2H, d, J = 8.5 Hz), 7.70 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.79 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.92 (1H, bd, J = 9.1 Hz), 7.99 (2H, d, J = 8.5 Hz).

#### [0430]

実施例290-j

3- [(E)-2-(4-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸

#### 【化371】

3-[(E)-2-(4-rセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1  $H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル <math>50\,\mathrm{m}\,\mathrm{g}\,\mathrm{e}$  実施例  $144-\mathrm{g}\,\mathrm{e}$  と同様な方法で処理し、標記化合物  $45\,\mathrm{m}\,\mathrm{g}\,\mathrm{e}$  無色粉末として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  2.58 (3H, s), 3.96 (3H, s), 7.30 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.62 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.73 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.74 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.78 (2H, d, J = 8.5 Hz), 7.97 (2H, d, J = 8.5 Hz), 12.60-12.75 (1H, bs), 13.54 (1H, bs).

#### [0431]

実施例 2 9 1 - j

実施例102-gの方法に準じて、3-[(E)-2-(4-rセチルフェニル) -ビニル]-4-メトキシ-1 H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例292-j $\sim$ 298-jの化合物を得た。

[0432]

実施例 2 9 2 - j

 $3-\lceil (E)-2-(4-rセチルフェニル)-ビニル <math>\rceil -4- + + + -1H$  -4- + -5- + -1H -4- + -5- + -1H -4- + -5- + -1H

【化372】

MS (ESI) m/z 376 MH+

[0433]

実施例 2 9 3 - j

3-[(E)-2-4-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシー<math>1H-1 インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

【化373】

MS (ESI) m/z 416 MH+

[0434]

実施例 2 9 4 - j

【化374】

MS (ESI) m/z 422  $MH^+$ 

[0435]

実施例295-j

【化375】

MS (ESI) m/z 432 MH+

[0436]

実施例296-j

3-[(E)-2-(4-アセチルフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-1H -インダゾール-5-カルボン酸 (1-カルバモイル-2-フェニルーエチル) <math>-アミド

【化376】

MS (ESI) m/z 483  $MH^+$ 

[0437]

実施例 2 9 7 - j

【化377】

MS (ESI) m/z 423 MH+

[0438]

実施例 2 9 8 - j

 $3- \lceil (E) -2 - (4-Pセチルフェニル) - ビニル 
cdot -4-メトキシ-1H$  $-インダゾール-5-カルボン酸 <math>\lceil (1S) -1 - カルバモイル-エチル 
cdot -$  アミド 【化378】

MS (ESI) m/z 407 MH+

[0439]

製造例 2 9 9 - j

## 【化379】

 $\begin{array}{l} {}^{1}\text{H-NMR} \ \, (400 \ \, \text{MHz}, \ \, \text{CDC1}_{3}) \ \, \delta \ \, 1.38 \ \, (3\text{H}, \ \, \text{t}, \ \, \text{J} = 7.5 \ \, \text{Hz}), \ \, 4.04 \ \, (3\text{H}, \ \, \text{s}), \ \, 4.3 \\ 8 \ \, (2\text{H}, \ \, \text{q}, \ \, \text{J} = 7.5 \ \, \text{Hz}), \ \, 6.15 \ \, (1\text{H}, \ \, \text{d}, \ \, \text{J} = 8.8 \ \, \text{Hz}), \ \, 7.17-7.23 \ \, (6\text{H}, \ \, \text{m}), \ \, 7.26 \\ -7.32 \ \, (9\text{H}, \ \, \text{m}), \ \, 7.17 \ \, (2\text{H}, \ \, \text{d}, \ \, \text{J} = 6.0 \ \, \text{Hz}), \ \, 7.18 \ \, (1\text{H}, \ \, \text{d}, \ \, \text{J} = 16.4 \ \, \text{Hz}), \ \, 7.46 \\ (1\text{H}, \ \, \text{d}, \ \, \text{J} = 8.8 \ \, \text{Hz}), \ \, 7.82 \ \, (1\text{H}, \ \, \text{d}, \ \, \text{J} = 16.4 \ \, \text{Hz}), \ \, 8.57 \ \, (2\text{H}, \ \, \text{d}, \ \, \text{J} = 6.0 \ \, \text{Hz}) \\ ). \end{array}$ 

[0440]

実施例300-j.

## 【化380】

4-メトキシ-3- [(E)-2-(ピリジン-4-イル)-ビニル]-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル300 m g を実施例 34-b と同様な方法で処理し、標記化合物 150 m g を無色粉末として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  1.36 (3H, t, J = 7.5 Hz), 3.97 (3H, s), 4 .33 (2H, q, J = 7.5 Hz), 7.37 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.55 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.63 (2H, d, J = 5.7 Hz), 7.74 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.84 (1H, d, J = 16.4 Hz), 8.58 (2H, d, J = 5.7 Hz).

#### [0441]

実施例301-i

#### 【化381】

4-メトキシ-3- [(E)-2-(ピリジン-4-イル)-ビニル]-1 H -インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル150 m g をテトラヒドロフラン3 m 1-メタノール1 m 1 の混合溶媒に溶解し、5 規定水酸化ナトリウム溶

液 0.5 m l を加えて 50℃で 4 時間加熱した。反応液を酢酸で中和し、減圧下溶媒を留去し、粗製の標記化合物 500 m g を酢酸ナトリウムとの混合物として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  4.01 (3H, s), 7.13 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7 .49 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.54 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.58 (2H, d, J = 6.3 Hz), 7.87 (1H, d, J = 16.4 Hz), 8.56 (2H, d, J = 6.3 Hz).

# [0442]

実施例302-j

実施例102-gの方法に準じて、4-メトキシ-3-[(E)-2-(ピリジン-4-イル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例303-j $\sim$ 309-jの化合物を得た。

## [0443]

実施例303-j

#### 【化382】

MS (ESI) m/z 335 MH+

#### [0444]

実施例304一j

【化383】

MS (ESI) m/z 375 MH+

[0445]

実施例305-j

【化384】

MS (ESI) m/z 381 MH+

[0446]

実施例306-j

【化385】

MS (ESI) m/z 391 MH+

[.0447]

実施例307-j

【化386】

MS (ESI) m/z 442 MH+

[0448]

実施例308-j

【化387】

MS (ESI) m/z 382 MH+

[0449]

実施例309-j

 【化388】

MS (ESI) m/z 366 MH+

[0450]

製造例310-j

4-メトキシ-3-  $\Gamma$ (E) -2- (6-メトキシピリジン-3-イル) -ビニル $\Gamma$  -1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル 【化389】

製造例 276-j で得た、3-3-k-4-k+2-1-kリチルー1H-4-k+2ーパーカルボン酸 エチルエステル 560 mgと、粗製の2-k+2-5-k-2リジン 500 mgを、製造例 181-gと同様な方法で処理し、標記化合物 70 mgを無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.38 (3H, t, J = 7.5 Hz), 3.96 (3H, s), 4.0 3 (3H, s), 4.37 (2H, q, J = 7.5 Hz), 6.11 (1H, d, J = 8.5 Hz), 6.75 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.15-7.24 (6H, m), 7.24-7.36 (10H, m), 7.44 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.52 (1H, d, J = 16.3 Hz), 7.81 (1H, dd, J = 2.2, 8.5 Hz), 8.2 4 (1H, d, J = 2.2 Hz).

[0451]

実施例311-j

4-メトキシ-3-[(E)-2-(6-メトキシピリジン-3-イル)-ビニル]-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル 70 m g を実施例 34-b と同様な方法で処理し、標記化合物 35 m g を無色粉末として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  1.42 (3H, t, J = 7.5 Hz), 3.94 (3H, s), 4.0 1 (3H, s), 4.38 (2H, q, J = 7.5 Hz), 6.89 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.28 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.53 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.57 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.83 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.06 (1H, dd, J = 2.4, 9.0 Hz), 8.28 (1H, d, J = 2.4 Hz).

[0452]

実施例312-j

【化391】

4-メトキシー3-[(E)-2-(6-メトキシピリジンー3-イル)-ビ -ル]-1 H-インダゾールー5-カルボン酸 エチルエステル3 5 m g を、実

施例144-gと同様な方法で処理し、標記化合物30mgを無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMS0-d<sub>6</sub>)  $\delta$  3.89 (3H, s), 3.97 (3H, s), 6.89 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.28 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.51 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.54 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.73 (1H, d, J = 8.7 Hz), 8.09 (1H, dd, J = 2.2, 8.7 Hz), 8.39 (1H, d, J = 2.2 Hz).

# [0453]

実施例313-j

実施例 102-gの方法に準じて、 $4-メトキシ-3-[(E)-2-(6-メトキシピリジン-3-イル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸 と各種アミンから、実施例 <math>314-j\sim320-j$  の化合物を得た。

#### [0454]

実施例314-j

4-メトキシ-3- (E) -2- (6-メトキシピリジン-3-イル) -ビニ ル] -1 H-インダゾー $\nu-$ 5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

# 【化392】

MS (ESI) m/z 365 MH+

#### [0455]

実施例315-j

【化393】

MS (ESI) m/z 405  $MH^+$ 

[0456]

実施例316-j

【化394】

MS (ESI) m/z 411  $MH^+$ 

[0457]

実施例317-j

4-メトキシ-3-「(E) -2- (6-メトキシピリジン-3-イル) -ビニ ル] -1H-インダゾール-5-カルボン酸 ( +オフェン-2-イルメチル) -アミド

【化395】

MS (ESI) m/z 421 MH+

[0458]

実施例318-j

【化396】

MS (ESI) m/z 472 MH+

[0459]

実施例319-j

4-メトキシ-3- [ (E) -2- (6-メトキシピリジン-3-イル) -ビニル] -1 H-インダゾール-5-カルボン酸 (1-カルバモイル-2-ヒドロキシ-エチル) -アミド

【化397】

MS (ESI) m/z 412 MH+

[0460]

実施例320-j

【化398】

MS (ESI) m/z 396 MH+

[0461]

製造例321-j

3-ヨード-4-メトキシー1H-インダソール-5-カルボニトリル

【化399】

製造例26-dの方法に準じて、製造例97-jで得られた4-メトキシー1

H-インダソールー5ーカルボニトリル28.4 gから、標記化合物52.8 g を黄色粗結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  4.14 (3H, s), 7.42 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7 .56 (1H, d, J = 8.6 Hz), 13.96 (1H, s).

[0462]

製造例322-j

<u>3-ヨード-4-メトキシー1ートリチルー1H-インダソールー5ーカルボニトリル</u>

【化400】

製造例 94-i の方法に準じて、3-ヨード-4-メトキシー1 H-インダソール-5-カルボニトリル <math>52. 8 g から、標記化合物 1 0 4. 5 g を茶色粗結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  4.31 (3H, s), 6.13 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.0 0 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.10-7.18 (5H, m), 7.22-7.37 (10H, m).

[0463]

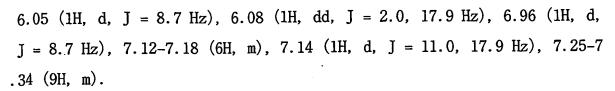
製造例 3 2 3 - j

3-ビニル-4-メトキシ-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボニ トリル

【化401】

3-3-ド-4-メトキシー1-トリチルー 1 H-インダゾールー <math>5-カルボニトリル 1.02g を製造例 123-kの方法で処理し、標記化合物 700 mg を無色針状結晶として得た

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  4.27 (3H, s), 5.35 (1H, d, J = 2.0, 11.0 Hz),

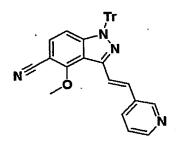


[0464]

製造例324-j

4-メトキシ-3- [(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1-ト リチルー1 H-インダゾール-5-カルボニトリル

# 【化402】



3-ビニルー4-メトキシー1-トリチルー1 Hーインダゾールー5ーカルボニトリル300mgと、<math>3-プロモピリジン180u1をトリエチルアミン1m1-アセトニトリル5m1の混合溶媒に溶解し、トリーp-トリルホスフィン40mg、酢酸パラジウム(II)27mgを加え110℃で24時間加熱した。反応液にシリカゲルを加え減圧下溶媒を留去し、得られた残渣をカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=7:3)で精製し、標記化合物120mgを淡黄色油状物として得た。

 $l_{H-NMR}$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  4.35 (3H, s), 6.10 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.0 0 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.16-7.22 (6H, m), 7.26-7.34 (10H, m), 7.41 (1H, d, J = 16.1 Hz), 7.60 (1H, d, J = 16.1 Hz), 7.83 (1H, dt, J = 2.2, 8.3 Hz), 8.50 (1H, dd, J = 2.2, 5.3 Hz), 8.72 (1H, d, J = 2.2 Hz).

[0465]

実施例325-j

[化403]

4-メトキシ-3- [(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボニトリル120 m g を実施例 34- b と同様な方法で処理し、標記化合物 76 m g を無色粉末として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  4.24 (3H, s), 7.40 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7 .45 (1H, dd, J = 4.8, 8.2 Hz), 7.57 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.59 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.66 (1H, d, J = 16.6 Hz), 8.14 (1H, dt, J = 1.9, 8.2 Hz), 8 .51 (1H, dd, J = 1.9, 4.8 Hz), 8.84 (1H, d, J = 1.9 Hz), 13.77 (1H, bs).

[0466]

実施例326-j

【化404】

4-メトキシー3 - [(E) -2 - (ピリジン-3 -イル) -ビニル] -1 H -インダゾール-5 -カルボニトリル 70 m g を、実施例 2 4 3 - j と同様な方法でアルカリ加水分解し、標記化合物 4 2 m g を淡黄色粉末として得た。

 $l_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  3.97 (3H, s), 7.32 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7 .44 (1H, dd, J = 4.5, 7.7 Hz), 7.59 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.70 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.75 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.12 (1H, dt, J = 1.8, 7.7 Hz), 8



.50 (1H, dd, J = 1.8, 4.5 Hz), 8.72 (1H, d, J = 1.8 Hz), 13.53 (1H, bs).

[0467]

実施例327-j

実施例102-gの方法に準じて、4-xトキシ $-3-[(E)-2-(ピリジン-3-4ル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例<math>328-j\sim334-j$ の化合物を得た。

[0468]

実施例328-j

【化405】

MS (ESI) m/z 375 MH+

[0469]

実施例329-j

【化406】

MS (ESI) m/z 379 MH+

[0470]

実施例330-j

【化407】

MS (ESI) m/z 380 MH+

[0471]

実施例331-j

4-メトキシ-3- [(E)-2-(ピリジン<math>-3-イル)-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 [(1S)-1-ヒドロキシメチル-2-メチル-プロピル]-アミド

【化408】

MS (ESI) m/z 381 MH+

[0472]

実施例 3 3 2 - i

【化409】

MS (ESI) m/z 415 MH+

[0473]

実施例333-j

【化410】

MS (ESI) m/z 391 MH+

[0474]

実施例334-j

【化411】

MS (ESI) m/z 335 MH+

[0475]

実施例335一j

# 【化412】

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  4.21 (3H, s), 7.11 (1H, dd, J = 3.7, 5.3 Hz), 7.27 (1H, d, J = 16.3 Hz), 7.34 (1H, bd, J = 3.7 Hz), 7.38 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.54 (1H, bd, J = 5.3 Hz), 7.55 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.72 (1H, d, J = 16.3 Hz).

[0476]

実施例336-j

# 【化413】

4-メトキシー3- [(E)-2-(チオフェン-2-イル)-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボニトリル110 m g を実施例243- j と同様な方法でアルカリ加水分解し、標記化合物40 m g を無色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  3.94 (3H, s), 7.11 (1H, dd, J = 3.6, 5.1 Hz), 7.31 (1H, d, J = 5.1 Hz), 7.32 (1H, d, J = 8.6 Hz), 7.35 (1H, d, J = 16.1 Hz), 7.52 (1H, bd, J = 3.6 Hz), 7.72 (1H, d, J = 16.1 Hz), 7.75 (1H, d, J = 8.6 Hz).

[0477]

実施例337-i

実施例102-gの方法に準じて、4-メトキシ-3-[(E)-2-(チオフェン-2-イル)-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例338-j $\sim$ 342-jの化合物を得た。

[0478]

実施例338-j

# 【化414】

MS (ESI) m/z 340 MH+

[0479]

実施例339-i

4-xトキシ-3-[(E)-2-(チオフェン<math>-2-4ル)-ビニル]-1H -インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-4ルメチル)-アミド

### 【化415】

MS (ESI) m/z 380 MH+

[0480]

実施例340-j

【化416】

MS (ESI) m/z 386 MH+

[0481]

実施例341-j

4-メトキシ-3-「(E) -2-(チオフェン-2-イル) -ビニル] -1H -インダゾール-5-カルボン酸 「(1S) -2-ヒドロキシ-1-フェニル-エチル] -アミド

【化417】

MS (ESI) m/z 420 MH+

[0482]

実施例342-j

【化418】

MS (ESI) m/z 396 MH+

[.0483]

実施例343-j

# 【化419】

実施例100-gに従い、2-ビニルピリジンと製造例322-jで得られた3-ヨード-4-メトキシ-1-トリチル-1H-インダゾール-5-カルボニトリル500mgから、標記化合物110mgを無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  4.23 (3H, s), 7.30 (1H, ddd, J = 1.1, 4.6 , 7.6 Hz), 7.41 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.57 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.61 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.62 (1H, d, J = 16.0 Hz), 7.82 (1H, dt, J = 1.8, 7.6 Hz), 8.05 (1H, d, J = 16.0 Hz), 8.64 (1H, ddd, J = 1.1, 1.8, 4.6 Hz), 13.73-13.85 (1H, bs).

[0484]

実施例344-j

# 【化420】

4-メトキシ-3- [(E)-2-(ピリジン-2-イル)-ビニル]-1 H -インダゾール-5-カルボニトリル110 m g を、実施例243-jと同様な方法でアルカリ加水分解し、標記化合物 40 m g を淡黄色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  3.95 (3H, s), 7.27 (1H, dd, J = 5.0, 7.7 Hz), 7.30 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.56 (1H, d, J = 7.7 Hz), 7.58 (1H, d, J = 16.1 Hz), 7.73 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.79 (1H, dt, J = 1.7, 7.7 Hz), 8.06 (1H, d, J = 16.1 Hz), 8.61 (1H, bd, J = 5.0 Hz), 13.53 (1H, bs).

### [0485]

実施例345-j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-ヒドロキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル

### 【化421】

製造例 274-j で得られた、3-3-k-4-k+2-1-k+1+1-1 H-インダソール-5-カルボン酸 エチルエステル 5.05gの 1,2-ジメトキシエタン70m1 溶液に、(E)-2-(4-7)ルオロフェニル)ビニルボロン酸 1.57g、炭酸水素ナトリウム 2.16gの 34m1 水溶液、テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (0)496.9mg を順次加え、窒

素雰囲気下110℃で21時間撹拌した。反応液を室温まで冷まし、飽和塩化アンモニウム水溶液にゆっくりと注ぎ入れ、酢酸エチルで2回抽出し、得られた有機層を水、飽和食塩水で1回ずつ洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、粗カップリング体を得た。得られた粗生成物を、塩化メチレン85m1に溶かし、氷冷下で三臭化ホウ素の1M塩化メチレン溶液21.5m1を加えて、窒素雰囲気下室温で19時間撹拌した。その後、飽和塩化アンモニウム水溶液にゆっくりと注ぎ入れ、酢酸エチル:テトラヒドロフラン = 1:1混合溶媒で2回抽出し、得られた有機層を飽和食塩水で1回洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製分離し、標記化合物608mgをオレンジ色結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  1.37 (3H, t, J = 6.8 Hz), 4.40 (2H, q, J = 6.8 Hz), 7.04 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.25 (2H, t, J = 8.8 Hz), 7.58 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.64 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.64-7.72 (3H, m), 12.21 (1H, s), 13.47 (1H, s).

### [0486]

#### 製造例346-j

### 【化422】

フラン15m1溶液にジーtertーブチル ジカーボネート257.5mg、4ー(ジメチルアミノ)ピリジン41.5mgを加えて、氷冷下で1時間15分 撹拌した。その後、水を加えて、ジエチルエーテルで2回抽出し、得られた有機 層を水、飽和食塩水で1回ずつ洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減 圧下留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製分離し、標 記化合物431.2mgを無色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR} \ (400 \ \text{MHz}, \ \text{CDC1}_{3}) \ \delta \ 1.45 \ (3\text{H, t, J} = 7.2 \ \text{Hz}), \ 1.74 \ (9\text{H, s}), \ 4.4$   $6 \ (2\text{H, q, J} = 7.2 \ \text{Hz}), \ 7.05 - 7.11 \ (2\text{H, m}), \ 7.58 - 7.64 \ (2\text{H, m}), \ 7.61 \ (1\text{H, d}),$   $J = 9.0 \ \text{Hz}), \ 7.65 \ (1\text{H, d, J} = 16.2 \ \text{Hz}), \ 7.87 \ (1\text{H, d, J} = 16.2 \ \text{Hz}), \ 7.9$   $4 \ (1\text{H, d, J} = 9.0 \ \text{Hz}), \ 12.15 \ (1\text{H, s}).$ 

[0487]

製造例347-j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-[2-(テトラ ヒドロピラン-2-イルオキシ)-エトキシ]-1H-インダゾール-1、<math>5-ジカルボン酸 1-tert-ブチルエステル 5-エチルエステル

#### 【化423】

(2-ブロモエトキシ) -テトラヒドロピラン554mgを加えて、更に50℃で4時間撹拌した。その後、飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて、酢酸エチルで2回抽出し、得られた有機層を飽和食塩水で1回洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製分離し、標記化合物147mgを無色オイルとして得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>) δ 1.36-1.79 (6H, m), 1.44 (3H, t, J = 7.2 Hz) , 1.75 (9H, s), 3.40-3.56 (1H, m), 3.74-3.84 (1H, m), 3.85-3.94 (1H, m), 4.09-4.16 (1H, m), 4.28-4.47 (2H, m), 4.43 (2H, q, J = 7.2 Hz), 4.57-4. 61 (1H, m), 7.02-7.10 (2H, m), 7.60-7.66 (2H, m), 7.70 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.81 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.86 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.99 (1H, d, J = 8.8 Hz).

### [0488]

#### 製造例348-i

3-[(E)-2-(4-7)(2-2)]-4-(2-2) -2-2 -2

# 【化424】

3-[(E)-2-(4-7)(4-7)(1-2)]-4-[2-(テトラセドロピラン-2-4)(1-2)]-1H-4-[2-(テトラセドロピラン-2-4)(1-2)]-1H-4ンダゾールー1,5-ジカルボン酸 <math>1-tert-ブチルエステル 5-エチルエステル147mgのテトラヒドロフラン1.5ml溶液に2規定塩酸1.5mlを加えて、室温下19時間撹拌した。その後、水を加えて、酢酸エチルで2回抽出し、得られた有機層を飽和食塩水で1回洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留

去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製分離し、標記化合物 87.1 mgを無色オイルとして得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.43 (3H, t, J = 6.8 Hz), 1.75 (9H, s), 3.4 2-3.45 (1H, m), 3.96-4.00 (2H, m), 4.24-4.26 (2H, m), 4.43 (2H, q, J = 6.8 Hz), 7.05-7.12 (2H, m), 7.57 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.57-7.63 (2H, m), 7.80 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.93 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.08 (1H, d, J = 8.8 Hz).

[0489]

実施例349-j

3- [(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-(2-ヒドロキシェトキシ)-1H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル

## 【化425】

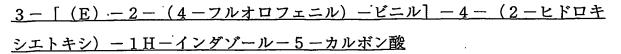
3-[(E)-2-(4-7) + 2-2

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  1.42 (3H, t, J = 6.8 Hz), 3.99 (2H, t, J = 4.0 Hz), 4.29 (2H, t, J = 4.0 Hz), 4.41 (2H, q, J = 6.8 Hz), 7.01-7.10 (2H, m), 7.22 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.48-7.58 (2H, m), 7.53 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.60 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.91 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 371 MH+

[0490]

実施例350-j



## 【化426】

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  3.98 (2H, t, J = 4.4 Hz), 4.25 (2H, t, J = 4.4 Hz), 7.06-7.14 (2H, m), 7.28 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.54 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.68-7.74 (2H, m), 7.86 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.89 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 341 MH-

### [0491]

実施例351-j

実施例102-gの方法に準じて、3-[(E)-2-(4-7)ルオロフェニル )-ビニル]-4-(2-ビドロキシエトキシ)-1 H-インダゾール-5-カルボン酸と各種アミンから、実施例352-j $\sim 356-$ jo化合物を得た。

### [0492]

実施例352-i

# 【化427】

MS. (ESI) m/z 428 MH+

[0493]

実施例353-j

 $3-\lceil(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル 
brace -4-(2-ヒドロキシェトキシ)-1H-インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド$ 

# 【化428】

MS (ESI) m/z 382 MH+

[0494]

実施例354-j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-(2-ヒドロキシエトキシ)-1H-インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

# 【化429】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>0D)  $\delta$  3.82 (2H, t, J = 4.4 Hz), 4.08 (2H, t, J = 4.4 Hz), 4.62 (2H, s), 6.35 (1H, dd, J = 0.8, 3.6 Hz), 6.38 (1H, dd, J = 2.0, 3.6 Hz), 7.06-7.14 (2H, m), 7.33 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.46 (1H, d d, J = 0.8, 2.0 Hz), 7.53 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.64-7.72 (2H, m), 7.74 (1H, d, J = 16.6 Hz), 7.85 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 422 MH+

[0495]

実施例355一 j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-(2-ヒドロキシエトキシ)-1H-インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-2-ヒドロキシ-1-フェニルエチル]-アミド

## 【化430】

MS (ESI) m/z 462.5 MH+

[0496]

実施例356-j

3- [(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-(2-ヒドロキシエトキシ)-1H-インダゾール-5-カルボン酸 <math>[(1S)-1-カルバモイルエチル]-アミド

# 【化431】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  1.52 (3H, d, J = 6.8 Hz), 3.94-4.06 (2H, m), 4.15-4.25 (2H, m), 4.60-4.67 (1H, m), 7.08-7.16 (2H, m), 7.34 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.55 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.66-7.74 (2H, m), 7.75 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.91 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS (ESI) m/z 413 MH+

[0497]

実施例357-j

3- [(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-ヒドロキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸

## 【化432】

MS (ESI) m/z 297  $MH^-$ 

[0498]

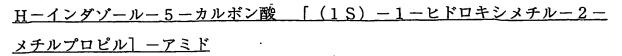
実施例358-j

実施例  $1 \ 0 \ 2 - g$  の方法に準じて、3 - [(E) - 2 - (4 - 7) + 7 - 7 - 7 - 7 - 7] )  $- \psi$   $- \psi$ 

[0499]

実施例359-j

3 - [(E) - 2 - (4 - 7) + 7] - 7 (E) - 2 - (4 - 7) + 7 (E) - 2 - (4 - 7)



【化433】

MS (ESI) m/z 384 MH+

[0500]

実施例360-j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-ヒドロキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸 シクロプロピルアミド

【化434】

MS (ESI) m/z 338 MH+

[0501]

実施例361-j

3-[(E)-2-(4-7ルオロフェニル)-ビニル]-4-ヒドロキシー1H-インダゾール-5-カルボン酸 (フラン-2-イルメチル)-アミド

# 【化435】

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.58 (2H, s), 6.30-6.33 (1H, m), 6.35-6.38 (1H, m), 6.93 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.08-7.16 (2H, m), 7.42-7.45 (1H, m), 7.56-7.68 (2H, m), 7.62 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.65 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.68 (1H, d, J = 16.8 Hz).

MS (ESI) m/z 378 MH+

[0502]

実施例362-j

3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-4-ヒドロキシ-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 [(1S)-2-ヒドロキシ-1-フェニルエチル]-アミド

### 【化436】

MS (ESI) m/z 418 MH+

[0503]

実施例363-j

 $3-\lceil(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル<math>\rceil-4-$ ビドロキシ-1H-インダゾール-5-カルボン酸  $\lceil(1S)-1-$ カルバモイルエチル $\rceil-$ アミド 【化437】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  1.51 (3H, d, J = 7.2 Hz), 4.62 (1H, q), 6.96 (1H, d, J = 9.2 Hz), 7.05 - 7.20 (2H, m), 7.46-7.72 (4H, m), 7.77 (1H, d, J = 9.2 Hz).

MS (ESI) m/z 369 MH+

[0504]

製造例364

<u>酢酸 2-(N'-ベンジロキシカルボニルーヒドラジノ)-2-オキソーエチ</u>

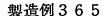
<u>ル エステル</u>

【化438】

ヒドラジンカルボン酸 ベンジルエステル2.04gの塩化メチレン40ml 溶液に、トリエチルアミン2.57mlを加えた。氷冷攪拌下、アセトキシアセチルクロライド1.32mlの塩化メチレン20ml溶液を、25分間かけて滴下した後、室温で1時間攪拌した。反応溶液に水を加え、酢酸エチルで抽出し、得られた有機層を1規定塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去することにより得られた固形物をジエチルエーテルで洗浄してろ取することにより標記化合物1.92g を白色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  2.09 (3H, s), 4.52 (2H, s), 5.07 (2H, s), 7 .26-7.40 (5H, m), 9.25 (1H, bs), 9.95 (1H, bs).

[0505]



酢酸 ヒドラジノカルボニル エチル エステル

【化439】

$$O$$
 $N$ 
 $NH_2$ 

酢酸 2-(N'-ベンジロキシカルボニルーヒドラジノ)-2-オキソーエチル エステル1.92gをエタノール20mlに溶解し、<math>10%パラジウムー炭素900mgを加えた。室温中、<math>1気圧水素雰囲気下で5時間攪拌した後、セライトろ過をし、ろ液を減圧下濃縮することにより、標記化合物0.96gを淡黄色オイルとして得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  2.07 (3H, s), 4.27 (2H, bs), 4.42 (2H, s), 9.20 (1H, bs).

[0506]

製造例366

N'-[2-(tert-ブトキシカルボニルーメチルーアミノ)-アセチル]-ヒドラジンカルボン酸 ベンジルエステル

【化440】

2-(tertーブトキシカルボニルーメチルーアミノ)ー酢酸6.95g、ヒドラジンカルボン酸 ベンジルエステル6.1g、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール・一水和物6.18g、N,Nージイソプロピルエチルアミン19.2m 1をN,Nージメチルホルムアミド120m1に溶解し、室温攪拌下、1ーエチルー3-(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩10.6g を加えた。室温で17時間攪拌後水を加え、酢酸エチルで抽出、得られた有機層を飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、シ

リカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=1:1)で精製することにより、標記化合物10.9gを得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  1.25-1.46 (9H, m), 2.68-2.86 (3H, m), 3.80 (2H, d, J = 16.8 Hz), 5.07 (2H, s), 7.25-7.46 (5H, m), 9.21 (1H, bs), 9.76 (1H, bs).

[0507]

製造例367

<u>ヒドラジンカルボニルメチルーメチルーカルバミック酸 tertーブチルエス</u> <u>テル</u>

【化441】

製造例365に従い、N'-[2-(tert-ブトキシカルボニルーメチルーアミノ)-アセチル]-ヒドラジンカルボン酸 ベンジルエステル<math>10.9gから、標記化合物6.64gを得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  1.36 (9H, d, J = 19.6 Hz), 2.77 (3H, d, J = 14.8 Hz), 3.69 (2H, d, J = 10.0 Hz), 4.18 (2H, bs), 8.98 (1H, d, J = 11.6 Hz).

[0508]

製造例368-k

<u>3-ヨードー7-フルオロー1ートリチルー1H-インダゾールー5-カルボニトリル</u>

【1比442】

製造例120-kで得られた、7-フルオロー1H-インダゾール-5-カルボニトリル12.8gを製造例206-hと同様な方法で処理し、次いで製造例

31-c と同様な方法で処理することにより、標記化合物 21. 2g を薄茶結晶 として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.03 (1H, dd, J = 10.4, 1.2 Hz), 7.07-7.38 (1 5H, m), 7.72 (1H, d, J = 1.2 Hz).

[0509]

実施例369-k

 $7-フルオロ<math>-3-\lceil(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル\rceil-1$ H -インダゾール-5-カルボニトリル

# 【化443】

3-プロモー7-フルオロー1-トリチルー1 H-インダゾールー5-カルボニトリル1. 0 3 g を実施例1 0 0- g と同様な方法で処理し、次いで実施例3 4- b と同様に処理することにより、標記化合物3 4 8 m g を淡黄色結晶として得た。

 $1_{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.14 (1H, t, J = 9.2 Hz), 7.14-7.47 (1H, m), 7.56-7.71 (4H, m), 7.77 (1H, d, J = 10.4 Hz).

[0510]

実施例370-k

7-フルオロ<math>-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボキシミジック酸 エチルエステル 塩酸塩

## 【化444】

7-フルオロー3- [(E) -2-(3-フルオロフェニル)ービニル] -1 Hーインダゾール-5-カルボニトリル4.88gをエタノール100mlに溶解し、氷冷攪拌下、塩化水素を20分間吹き込んだ。室温で19時間攪拌した後、減圧下溶媒を留去し、生成した結晶をジエチルエーテルで洗浄後、ろ取することにより標記化合物2.86gを淡黄色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  1.68 (3H, t, J = 6.8 Hz), 4.69 (2H, q, J = 6.8 Hz), 7.07 (1H, dt, J = 1.2, 8.0 Hz), 7.38-7.52 (3H, m), 7.57 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.68 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.77 (1h, dd, J = 1.2, 7.2 Hz), 8.81 (1H, s).

### [0511]

#### 実施例371-k

7-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル)ービニル] -1 Hーインダゾール-5-カルボキシミジック酸 エチルエステル 塩酸塩と、市 販のヒドラジド3当量あるいは製造例365で得られたヒドラジド3当量と、3 当量のトリエチルアミンをエタノールに溶解し、80℃で18時間攪拌した。溶 媒を留去した後、実施例102-gと同様の精製条件を用いたLC-MSで精製し、実施例372-k~374-kの化合物を得た。

### [0512]

#### 実施例372-k

7-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-5- (5-メチル-4H-[1, 2, 4]トリアゾール-3-イル)-1H-インダ ゾール

【化445】

MS (ESI)m/z 338 MH+

[0513]

実施例373-k

<u>(5- | 7-フルオロ-3- [(E) -2- (3-フルオロフェニル) -ビニル</u>] -1 H-インダゾール-5-イル -4 H- [1, 2, 4] トリアゾール-3 -  $(-4 \mu)$  -メタノール

【化446】

MS (ESI)m/z 354 MH+

[0514]

実施例374-k

# 【化447】

MS (ESI)m/z 381 MH+

## [0515]

実施例375-k

<u>(5- | 7-フルオロ-3- [(E) -2- (3-フルオロフェニル) -ビニル</u>] -1 H-インダゾール-5-イル | -4 H- [1, 2, 4] トリアゾール-3 -4 ルメチル) -メチル-アミン

### 【化448】

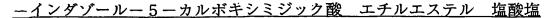
実施例370-kで得られた7-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル) -ビニル] -1 H-インダゾール-5-カルボキシミジック酸 エチルエステル 塩酸塩と、製造例367で得られたヒドラジド3当量と、3当量のトリエチルアミンをエタノールに溶解し、80で18時間攪拌した。溶媒を留去し、トリフルオロ酢酸で処理した後L C-M S で精製し、標記化合物を得た

MS (ESI)m/z 367 MH+

### [0516]

実施例376一g

6-フルオロ-3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1H



# 【化449】

実施例100-gで得られる、6-7ルオロ-3-[(E)-2-(3-7)ルオロフェニル)-ビニル]-1 H-インダゾール-5-カルボニトリル100 m g より、製造例370-kの方法に準じて、標記化合物120 m g を淡黄色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  1.51 (3H, t, J = 6.8 Hz), 4.66 (2H, q, J = 6.8 Hz), 7.10-7.22 (1H, m), 7.41-7.48 (1H, m), 7.56 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7.60-7.69 (4H, m), 8.83 (1H, d, J = 6.8 Hz).

# [0517]

実施例377一g

実施例 371-k または 375-k の方法に準じ、6-7 ルオロー 3-[(E)-2-(3-7) ルオロフェニル) - ビニル ]-1 H - インダゾール -5- カルボキシミジック酸 エチルエステル 塩酸塩から、実施例  $378-g\sim381-g$  の化合物を得た。

## [0518]

実施例378-g

6-フルオロ-3- [(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-5- (5-メチル−4H− [1, 2, 4] トリアゾール−3−イル)-1H−インダ ゾール

【化450】

 $MS (ESI)m/z 338 MH^+$ 

[0519]

実施例379-g

 $(5- | 6- 7 \nu + 10- 3- \lceil (E) - 2- (3- 7 \nu + 10 7 \pm 12 \nu) - ビニル$   $| -1 H- インダゾール-5- イル | -4 H- \lceil 1, 2, 4 \rceil トリアゾール-3 - イル | -メタノール$ 

【化451】

 $MS (ESI)m/z 354 MH^+$ 

[0520]

実施例380-g

【化452】

MS (ESI)m/z 381 MH+

[0521]

実施例381-g

【化453】

MS (ESI)m/z 367 MH+

[0522]

実施例382-k

 $7-7\nu + 10-3-[(E)-2-(4-7\nu + 107 +$ 

【化454】

製造例368-kで得られる、3-ヨード-7-フルオロー1-トリチルー1Hーインダ プールー5-カルボニトリル5. 15 g と、4-フルオロースチレンから、実施例369-kの方法により、標記化合物1. 68 g を得た。 1H-NMR(400 MHz,DMSO-D6)  $\delta$  7.24(2H,t,J = 8.8 Hz),7.54(1H,d,J = 16.8 Hz),7.64(1H,d,J = 16.8 Hz),7.74(1H,d,J = 10.8 Hz),7.81(2H,dd,J = 8.8,5.6 Hz),8.76(1H,s).

[0523]

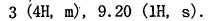
実施例383-k

7-フルオロ<math>-3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボキシミジック酸 エチルエステル 塩酸塩

【化455】

7-フルオロ<math>-3-[(E)-2-(4-フルオロフェニル)-ビニル]-1 H -インダゾール-5-カルボニトリル1.68gから、実施例<math>370-kに従い、標記化合物 1.81gを得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  1.52 (3H, t, J = 7.2 Hz), 4.64 (2H, q, J = 7.2 Hz), 7.25 (2H, t, J = 8.8 Hz), 7.54 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.82-7.9



[0524]

実施例384-k

実施例 371-k または 375-k の方法に準じ、7-7 ルオロー 3-[(E)-2-(4-7) ルオロフェニル) ービニル ]-1 Hーインダゾールー 5-3 ルボ キシミジック酸 エチルエステル 塩酸塩から、実施例 385-k ~実施例 387-k の化合物を得た。

[0525]

実施例385-k

7-フルオロ-3- [(E) -2- (4-フルオロフェニル) -ビニル] -5- (5-メチル-4H- [1, 2, 4] トリアゾール-3-イル) -1H-インダ ゾール

【化456】

 $MS (ESI)m/z 338 MH^+$ 

[0526]

実施例386-k

<u>(5-  $|6-7\nu + 10-3-|$  (E) -2- (4- $7\nu + 107 + 10$  -ビニル | -1H-107 + 10</u>

【化457】

MS (ESI)m/z 354 MH+

[0527]

実施例387-k

<u>(5- | 7-フルオロ-3- [(E) -2- (4-フルオロフェニル) -ビニル</u> ] -1 H -4 H -1 H

【化458】

MS (ESI)m/z 367 MH+

[0528]

製造例388-j

# 【化459】

 $^{1}$ H-NMR ( 400 MHz, CDCl<sub>3</sub> )  $\delta$  1.38 (3H, t, J = 7.4 Hz), 4.04 (3H, s), 4 .36 (2H, q, J = 7.4 Hz), 6.11 (1H, d, J = 9.0 Hz), 6.91-6.96 (1H, m), 7.14-7.46 (19H, m), 7.43 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.61 (1H, d, J = 16.4 Hz).

[0529]

製造例389-j

### 【化460】

3-[(E)-2-(3-)ルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1-トリチル-1 H-インダゾール-5-カルボン酸 エチルエステル1.61 g を

実施例 2 16 - j に準じた方法で加水分解することにより、標記化合物 1.64 g を橙色粗結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  4.04 (3H, s), 6.19 (1H, d, J = 9.2 Hz), 6.9 7-7.01 (1H, m), 7.17-7.41 (20H, m), 7.66 (1H, d, J = 16.4 Hz).

[0530]

製造例390-j

## 【化461】

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  1.50 (9H, s), 4.09 (3H, s), 6.22 (1H, d, J = 9.0 Hz), 6.75 (1H, bs), 6.92-6.98 (1H, m), 7.15-7.33 (18H, m), 7.40 (1 H, d, J = 16.2 Hz), 7.50 (1H, d, J = 16.2 Hz), 7.63 (1H, d, J = 9.0 Hz), 9.40 (1H, bs).

[0531]

実施例391-j

3-[(E)-2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシー1H-インダゾール-5-カルボン酸 ヒドラジド

## 【化462】

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMS0-D<sub>6</sub>) & 3.96 (3H, s), 7.10-7.14 (1H, m), 7.35 (1H , d, J = 8.8 Hz), 7.40-7.52 (3H, m), 7.54 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.59 (1H , d, J = 16.4 Hz), 7.66 (1H, d, J = 8.8 Hz), 10.55 (1H, s), 13.49 (1H, b s).

# [0532]

実施例392-j

3-[(E)-2-(3-) ルオロフェニル)-ビニル]-4-メトキシ-5-(5-メチル-2 H-[1, 2, 4]トリアゾール-3-イル)-1 H-インダ ゾール

# 【化463】

減圧下に留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製分離し、更にLC-MSで精製分離して、標記化合物1.17mgを黄色アモルファスとして得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  2.62 (3H, s), 3.89 (3H, s), 7.02-7.08 (1H, m), 7.37-7.44 (3H, m), 7.47 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.62 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.67 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.89 (1H, d, J = 8.8 Hz).

MS. (ESI)m/z 350 MH+

[0533]

製造例393-g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン<math>-3-4ル)-ビニル]-1-ト リチル-1 H-4ンダゾール-5-カルボン酸 メチルエステル

### 【化464】

製造例 181-gの方法に準じ、製造例 141-gで得られた 3-プロモー6-フルオロー1-トリチルー1H-インダゾールー5-カルボン酸 メチルエステル 576 m g に 3-ビニルピリジン 235 m g を作用し、標記化合物 312 m g を山吹色結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  3.86 (3H, s), 6.01 (1H, d, J = 12.4 Hz), 7.16-7.25 (6H, m), 7.32-7.46 (11H, m), 7.76 (1H, d, J = 16.8 Hz), 8.21 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.49 (1H, dd, J = 1.2, 8.8 Hz), 8.77 (1H, d, J = 6.8 Hz), 8.88 (1H, d, J = 1.2 Hz).

[0534]

製造例394-g

【化465】

製造例 1 4 4 - gの方法に準じ、6 - フルオロ-3 - [(E) - 2 - (ピリジン - 3 - イル) - ビニル] - 1 - トリチル-1 H - インダゾール-5 - カルボン酸 メチルエステル 1 8 7 m g から、標記化合物 1 8 7 m g を黄土色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  5.99 (1H, d, J = 12.0 Hz), 7.16-7.25 (6H, m), 7.30-7.46 (11H, m), 7.74 (1H, d, J = 16.4 Hz), 8.21 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.48 (1H, d, J = 4.0 Hz), 8.75 (1H, d, J = 7.2 Hz), 8.88 (1H, s), 13.20 (1H, bs).

[0535]

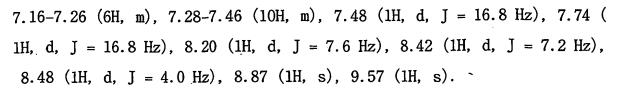
製造例395-g

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン<math>-3-4ル)-ビニル]-1-ト リチル-1 H-4ンダゾール-5-カルボン酸 ヒドラジド

【化466】

実施例127-kに準じた方法で、6-7ルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン-3-4ル) -ビニル]-1-トリチル-1H-4ンダゾール-5-カルボン酸110mgとヒドラジン・-水和物210mgを縮合し、標記化合物29mgを黄色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  4.50 (2H, s), 6.01 (1H, d, J = 11.6 Hz),



[0536]

製造例396-g

6-フルオロ-5-(5-メチル-4H-[1, 2, 4] トリアゾール-3-イル) -3-[(E) -2-(ピリジン-3-イル) -ビニル] -1-トリチル-1H-インダゾール

## 【化467】

6-7ルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン-3-4ル)ービニル]ー1ートリチルー1Hーインダゾールー5ーカルボン酸 ヒドラジド28mgのメタノール2ml溶液に、S-メチル チオアセトイミデート・沃化水素酸塩11mgを加え、室温で20分間撹拌した。ついで反応液にトリエチルアミン $50\mu$ 1を加え、 $60\sim75$ ℃で1晩撹拌した。反応液に酢酸エチル15mlを加え、有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(メタノール:クロロホルム=1:49)で精製分離し、標記化合物16mgを白色無晶系粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR} \text{ ( 400 MHz, DMSO-D}_{6} \text{ ) } \delta \text{ 2.40 (3H, s), 6.07 (1H, d, J} = 12.0 \text{ Hz), } \\ 7.16-7.26 \text{ (6H, m), } 7.28-7.46 \text{ (11H, m), } 7.73 \text{ (1H, d, J} = 16.4 \text{ Hz), } 8.21 \text{ (1H, d, J} = 8.4 \text{ Hz), } 8.48 \text{ (1H, d, J} = 4.8 \text{ Hz), } 8.67 \text{ (1H, d, J} = 7.2 \text{ Hz), } \\ 8.87 \text{ (1H, s), } 13.80 \text{ (1H, bs).}$ 

[0537]

実施例397-g

【化468】

6-フルオロ-5-(5-メチル-4 H-[1, 2, 4] トリアゾール-3-イル) -3-[(E) -2-(ピリジン-3-イル) ービニル] -1-トリチルー 1 H-インダゾール1 6 m g を実施例 3 4 - b に従い脱保護することにより、標記化合物 4. 7 m g を得た。

MS (ESI) m/z 321 MH+

[0538]

実施例398-k

7-フルオロ-5-(5-メチル-4H-[1,2,4]トリアゾール-3-イ  $) -3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1H-インダゾ <math>-\nu$ 

【化469】

製造例124-kで得られた7-フルオロ-3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1-トリチル-1H-インダゾール-5-カルボニトリルを、実施例34-bと同様の方法で脱保護した後、実施例370-k、372-kに準じた反応に付した後、LC-MSで精製分離し、標記化合物を得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  2.40 (3H, s), 7.41 (1H, dd, J = 8.0, 4.8 Hz), 7.52 (1H, d, J = 16.4 Hz), 7.74 (1H, d, J = 12.4 Hz), 7.81 (1H, d, J = 16.4 Hz), 8.23 (1H, d, J = 8.0 Hz), 8.47 (1H, d, J = 4.8 Hz), 8.53 (1H, s), 8.89 (1H, s).

[0539]

実施例399-k

 $(5-\sqrt{7-7\nu}+10-3-\sqrt{(E)-2-(ピリジン-3-7\nu)-12-12}$ -1H-インダゾール-5-7ル -4H-  $\sqrt{1.2.4}$  トリアゾール-3-イルメチル)ジメチルアミン

### 【化470】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  2.25 (6H, s), 3.62 (2H, s), 7.43 (1H, dd, J = 8.0, 4.4 Hz), 7.54 (1H, d, J = 16.8 Hz), 7.78 (1H, d, J = 12.0 Hz), 7 .83 (1H, d, J = 16.8 Hz), 8.24 (1H, dt, J = 8.0, 1.6 Hz), 8.49 (1H, dd, J = 4.4, 1.6 Hz), 8.56 (1H, s), 8.90 (1H, d, J = 1.6 Hz).

[0540]

実施例 4 0 0 - j

4-メトキシ-5-(5-メチル-2H-[1, 2, 4] トリアゾール-3-イル) -3-[(E) -2-(ピリジン-3-イル) -ビニル] -1H-インダゾール

## 【化471】

製造例326-jで得た4-メトキシ-3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル)-ビニル]-1H-インダゾール-5-カルボン酸を、製造例391-j、392-jに従い、ヒドラジドに導いた。ヒドラジド30mgのエタノール5m1懸濁液に、S-メチル チオアセトイミデート・沃化水素酸塩32mgを加え、室温で1時間攪拌した。ついで反応溶液にトリエチルアミン0.069mlを加え、マイクロウェーブ波照射下に150℃で30分間反応させた。反応混合物を精製分離し、標記化合物2.04mgととともに下記実施例401-j記載の4-メトキシ-5-(5-メチル-2H-[1,3,4]オキサジアゾール-2-イル)-3-[(E)-2-(ピリジン-3-イル)ービニル]-1H-インダゾール1.44mgを得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  2.60 (3H, s), 3.88 (3H, s), 7.43-7.73 (1H, m), 7.70-7.77 (2H, m), 7.86-7.96 (4H, m), 8.61-8.71 (2H, m), 8.95-8.99 (1H. m).

MS (ESI) m/z 333 MH+

### [0541]

実施例 4 0 1 - i

4-メトキシ-5-(5-メチル-2H-「1, 3, 4 ] オキサジアゾール-2-イル) -3-「(E) -2-(ピリジン-3-イル) -ビニル ] -1H-インダ ゾール

## (化472)

 $1_{H-NMR}$  ( 400 MHz, DMS0-D<sub>6</sub> )  $\delta$  2.67 (3H, s), 4.00 (3H, s), 7.09 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.48 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.90-7.99 (4H, m), 8.66 (1H, bs), 8.76 (1H, d, J = 8.4 Hz), 9.01 (1H, d, J = 7.6 Hz).

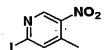
MS (ESI) m/z 334 MH+

[0542]

製造例402-1

2-ヨードー4-メチル-5-ニトロピリジン

### 【化473】



2-Pミノー4-メチルー5-ニトロピリジン1.0gのジョードメタン10m 1溶液に室温で亜硝酸イソペンチル1.8m1を加えて、同温で30分間撹拌し、80℃まで昇温して2時間撹拌した。ジョードメタンを減圧下留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:20)で精製分離し、標記化合物897mgを無色結晶物として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.58 (3H, s), 7.77 (1H, s), 8.90 (1H, s).

[0543]

製造例 4 0 3 - 1

6-ヨードー4-メチルピリジン-3-イルアミン

### 【化474】

2-ヨード-4-メチル-5-ニトロピリジン1.76gの濃塩酸7.0ml

およびジエチルエーテル7.0 m l 溶液に室温で塩化すず(II)6.32gを加えて、100℃で4時間撹拌した。室温まで冷却後、5規定の水酸化ナトリウム水溶液を加えてアルカリ性とし、塩化メチレンで希釈し、不溶物をセライト濾過した。濾液の有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去し、標記化合物897mgを橙褐色結晶物として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.10 (3H, s), 3.61 (2H, bs), 7.33 (1H, s), 7.80 (1H, s).

[0544]

製造例 4 0 4 - m

<u>N-(2-メチルーピリジン-3-イル)-アセタミド</u>

【化475】

$$\bigcap_{N} \bigcap_{O}$$

粗製の3-アミノ-2-メチルピリジン65gの塩化メチレン溶液100m1に、ピリジン60m1、無水酢酸71m1を室温でそれぞれ加え3時間攪拌した。反応液にシリカゲル粉約150m1を加え、減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:メタノール=100:3)にて精製し、標記化合物74gを無色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.25 (3H, s), 2.53 (3H, s), 7.00 (1H, bs), 7.18 (1H, dd, J = 4.6, 8.0 Hz), 8.23 (1H, d, J = 8.0 Hz), 8.30 (1H, d, J = 4.6 Hz).

[0545]

製造例405-1

N - (6 - 3 - i - 4 - 3 + i - 2 + i - 3 - 4 - 2 + i - 3 - 4 + i

【化476】

製造例 403-1 で得られた 6-3-ドー4-メチルピリジンー3-イルアミン 1.55 g を製造例 \*\*と同様な方法で処理し標記化合物 1.68 g を無色結晶物として得た。

 $1_{\text{H-NMR}}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.21 (3H, s), 2.22 (3H, s), 6.89 (1H, bs), 7. 56 (1H, s), 8.62 (1H, s).

[0546]

製造例 4 0 6 - m

1 -ピラゾロ[4, 3 - b] ピリジン-1 -イル-エタノン

# 【化477】



 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  2.83 (3H, s), 7.48 (1H, dd, J = 4.7, 8.3 Hz), 8.37 (1H, s), 8.72 (1H, bd, J = 8.3 Hz), 8.73 (1H, d, J = 4.7 Hz).

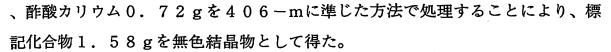
[0547]

製造例407-1

1 - (5 - 3 - ) + (3 - 3 - 4 - 2) + (3 - 4

### 【化478】

N-(6-3-i-4-x チルピリジン-3-1 イル) アセトアミド1.68 g



 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.80 (3H, s), 8.10 (2H, d, J = 0.8 Hz), 9.56 (1H, t, J = 0.8 Hz).

[0548]

製造例 4 0 8 - m

1H-ピラゾロ「4、3-b] ピリジン

【化479】



製造例406-mで得た1-ピラゾロ[4,3-b]ピリジン-1-イルーエタノン20gをメタノール20ml-テトラヒドロフラン80mlの混合溶液に溶解し、室温で2規程水酸化ナトリウム水溶液10mlを加え0.5時間攪拌した。反応液に5規程塩酸2mlを加え中和した後、シリカゲル粉約50mlを加え、減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:メタノール=100:2)にて精製し、標記化合物14.6gを淡黄色立方晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.35 (1H, dd, J = 4.3, 8.6 Hz), 7.89 (1H, d, J = 8.6 Hz), 8.36 (1H, bs), 8.64 (1H, dd, J = 1.5, 4.3 Hz).

[0549]

製造例 4 0 9 - m

3-ヨード-1H-ピラゾロ「4,3-b]ピリジン

【化480】

製造例 206-h と同様な方法で、1H- ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン 5 g に N- ヨードスクシンイミド 9 . 5 g を作用し、標記化合物 5 . 9 g を無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  7.43 (1H, dd, J = 4.2, 8.2 Hz), 8.00 (1H, dd, J = 1.3, 8.2 Hz), 8.53 (1H, dd, J = 1.3, 4.2 Hz), 13.64-13.83 (1H, bs).

[0550]

製造例 4 1 0 - m

3-ブロモ-1H-ピラゾロ「4、3-b] ピリジン

【化481】

製造例 8 7 - h と同様な方法で、 $1 \, \mathrm{H} - \, \mathrm{l}^2 \, \mathrm{J}^2 \, \mathrm{l} \, \mathrm{l} \, \mathrm{l} \, \mathrm{l}^2 \,$ 

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  7.43 (1H, dd, J = 4.3, 8.6 Hz), 8.07 (1H, dd, J = 1.4, 8.6 Hz), 8.59 (1H, dd, J = 1.4, 4.3 Hz), 13.68 (1H, bs).

[0551]

製造例 4 1 1 - m

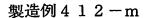
3-ヨード-1-トリチル-1H-ピラゾロ「4,3-b] ピリジン

【化482】

製造例 409-mで得られた3-3-k-1H-lプブロ [4,3-b] ピリジン 5.9g を製造例 31-c と同様な方法で処理することにより、標記化合物 10.7g を無色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  6.56 (1H, dd, J = 1.2, 8.7 Hz), 6.96 (1H, dd, J = 4.3, 8.7 Hz), 7.15-7.22 (6H, m), 7.25-7.35 (9H, m), 8.53 (1H, dd, J = 1.2, 4.3 Hz).

[0552]



 $3 - \overline{y}$ ロモー $1 - \overline{y}$ リチルー $1 \underline{H} - \underline{y}$ ラゾロ[4, 3 - b] ピリジン

# 【化483】



 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  6.73 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.14-7.19 (6H, m), 7.20 (1H, dd, J = 4.1, 8.8 Hz), 7.28-7.38 (9H, m), 8.51 (1H, dd, J = 4.1 Hz).

[0553]

製造例 4 1 3 - m

3-ブロモー1-トリチルー1H-ピラゾロ「4,3-b]ピリジン 4-オキシド

# 【化484】



3ープロモー1ートリチルー1Hーピラゾロ [4,3-b] ピリジン110m gを製造例9-aと同様な方法で処理することにより、標記化合物70mgを無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  6.25 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.06 (1H, dd, J = 6.4, 8.8 Hz), 7.12-7.17 (6H, m), 7.28-7.38 (9H, m), 8.08 (1H, d, J = 6.4 Hz).

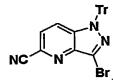
[0554]

製造例 4 1 4 - m

3-プロモ-1-トリチル-1H-ピラゾロ「4、3-b] ピリジン-5-カル

ボニトリル

# 【化485】



3-ブロモー1-トリチルー1 H-ピラゾロ[4,3-b] ピリジン 4-オキシド300 m g を製造例16-a と同様な方法で処理することにより、標記化合物 240 m g を無色粉末として得た。

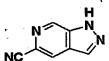
 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  6.65 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.14-7.18 (6H, m), 7.27 (1H, d, J = 9.0 Hz), 7.29-7.35 (9H, m).

[0555]

製造例415-1

1H-ピラゾロ[3,4-c]ピリジン-5-カルボニトリル

【化486】



製造例 407-1 で得られる1-(5-3-1) で精製分離し、標記化合物 2.78 で 1.3 (1.4 (1.3 (1.4

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  8.34 (1H, d, J = 0.8 Hz), 8.38 (1H, d, J = 0.8 Hz), 9.09 (1H, t, J = 0.8 Hz).

[0556]

製造例416-1

3-ヨード-1H-ピラゾロ「3,4-c] ピリジン-5-カルボニトリル

【化487】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  8.08 (1H, d, J = 0.8 Hz), 9.05 (1H, t, J = 0.8 Hz).

[0557]

製造例 4 1 7 - 1

3-ヨード-1-トリチル-1H-ピラゾロ「3,4-c] ピリジン-5-カル ボニトリル

【化488】

8 gの塩化メチレン70m1溶液に室温でジイソプロピルエチルアミン13.1 m1、よう化テトラーnーブチルアンモニウム2.4 gおよび塩化トリチル12.0 gを加えて、同温で1日撹拌した。減圧下濃縮し、酢酸エチルで希釈し、飽和塩化アンモニウム、飽和食塩水で準じ洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:10)で精製分離し、標記化合物5.2 gを無色

3-3-ド-1H-ピラゾロ[3,4-c]ピリジン-5-カルボニトリル5.

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.10-7.15 (6H, m), 7.27-7.36 (9H, m), 7.60 (1 H, d, J = 1.2 Hz), 7.84 (1H, d, J = 1.2 Hz).

[0558]

製造例 4 1 8 - m

結晶物として得た。

3-[2-(3-フルオロフェニル)-ビニル]-1-トリチル-1H-ピラゾ 2-[4, 3-b] ピリジン-5-カルボニトリル

## 【化489】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  6.66 (1H, d, J = 8.5 Hz), 6.95-7.01 (1H, m), 7.13-7.22 (7H, m), 7.23-7.40 (12H, m), 7.26 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.40 (1H, d, J = 16.6 Hz), 8.19 (1H, d, J = 16.6 Hz).

[0559]

`製造例419-1

### 【化490】

3-3-ド-1-トリチルー1H-ピラゾロ [3,4-c] ピリジン-5-カルボニトリル1.0 gより、実施例194-hに準じた方法で、標記化合物326mgを無色結晶物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  6.98-7.04 (1H, m), 7.15-7.36 (20H, m), 7.73 (1H, d, J = 1.2 Hz), 8.30 (1H, d, J = 1.2 Hz).

[0560]

製造例 4 2 0 - b

3-ナフタレン-2-イルー1ートリチルー1 <math>H-ピラゾロ「4, 3-b] ピリジン

【化491】

実施例 4 1 1 - mで得られた 3 - ヨードー 1 - トリチルー 1 H - ピラゾロ [ 4 , 3 - b ] ピリジン 7 3 1 m g と 2 - ナフタレンボロン酸 3 4 0 m g を製造例 1 9 4 - h に準じた方法で処理し、標記化合物 2 1 0 m g を無色粉末として得た。 lH-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>) δ 6.66 (1H, dd, J = 1.5, 8.8 Hz), 6.94 (1H, dd, J = 4.4, 8.8 Hz), 7.24-7.34 (15H, m), 7.43-7.51 (2H, m), 7.80-7.85 (1 H, m), 7.87 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.97-8.02 (1H, m), 8.42 (1H, dd, J = 1.5, 8.8 Hz), 8.62 (1H, dd, J = 1.5, 4.4 Hz), 9.18 (1H, s).

[0561]

製造例 4 2 1 - b

<u>3ーナフタレンー2ーイルー1ートリチルー1Hーピラゾロ「4、3ーb] ピリ</u> <u>ジン 4ーオキシド</u>

【化492】

3ーナフタレンー2ーイルー1ートリチルー1Hーピラゾロ [4, 3-b] ピリジン210mgを製造例9-aと同様に処理し、標記化合物170mgを淡黄

色油状物として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  6.33 (1H, d, J = 8.8 Hz), 6.82 (1H, dd, J = 5.7, 8.8 Hz), 7.20-7.28 (6H, m), 7.28-7.35 (9H, m), 7.43-7.48 (2H, m), 7.79-7.84 (1H, m), 7.82 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.89-7.94 (1H, m), 8.08 (1H, dd, J = 5.7 Hz), 8.62 (1H, dd, J = 1.8, 8.8 Hz), 8.80 (1H, s).

[0562.]

製造例422-b

<u>5-クロロー3ーナフタレンー2ーイルー1ートリチルー1Hーピラゾロ「4、3-b]ピリジン</u>

【化493】

実施例 436-bで得た 5-0ロロー3-tフタレンー2-1ルー 1 Hーピラ ゾロ [4, 3-b] ピリジン 170 m g を製造例 31-c と同様に処理し、標記 化合物 340 m g を無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  6.56 (1H, d, J = 8.7 Hz), 6.94 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.22-7.28 (6H, m), 7.28-7.36 (9H, m), 7.44-7.52 (2H, m), 7.81-7.85 (1H, m), 7.87 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.97-8.03 (1H, m), 8.38 (1H, dd, J = 2.0, 8.7 Hz), 9.08 (1H, d, J = 2.0 Hz).

[0563]

製造例 4 2 3 - b

## 【化494】

5ークロロー3ーナフタレンー2ーイルー1ートリチルー1Hーピラゾロ [4,3ーb] ピリジン280mgをトルエン8mlに溶解し、tーブトキシナトリウム73mg、ベンゾフェノンイミン180ul、2,2'ービス(ジフェニルホスフィノ)ー1,1'ービナフチル100mg、トリス(ジベンジリデンアセトン)ビスパラジウム56mgを加え100℃で1.5時間加熱した。反応液を室温に戻し、減圧下溶媒を留去し、残渣にテトラヒドロフラン5mlと5規定塩酸0.3mlを加え室温で1時間攪拌した。得られた反応液に炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出し、有機層を水で洗浄した後、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=1:3)にて精製し、標記化合物220mgを無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  4.47-4.63 (2H, bs), 6.25 (1H, d, J = 9.1 Hz), 6.43 (1H, d, J = 9.1 Hz), 7.24-7.33 (15H, m), 7.39-7.48 (2H, m), 7.78 -7.82 (1H, m), 7.83 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.92-7.96 (1H, m), 8.36 (1H, dd, J = 1.6, 8.8 Hz), 9.06 (1H, d, J = 1.6 Hz).

### [0.564]

製造例 4 2 4 - b

<u>シクロプロパンカルボン酸 (3-+79) (3-+79) (3-+7) (</u>

## 【化495】

3ーナフタレンー2ーイルー1ートリチルー1Hーピラゾロ [4,3ーb] ピリジンー5ーイルアミン20mgをトルエン3mlに溶解し、トリエチルアミン20ul、シクロプロパンカルボン酸クロリド10ulを室温で加え一昼夜攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え酢酸ナトリウムで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=1:4)にて精製し、標記化合物20mgを無色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>) δ 0.88-0.95 (2H, m), 1.03-1.12 (2H, m), 1.57-1.65 (1H, m), 6.64 (1H, d, J = 9.4 Hz), 7.23-7.33 (15H, m), 7.42-7.51 (2 H, m), 7.80-7.86 (1H, m), 7.86 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.92-7.98 (1H, m), 7.96 (1H, d, J = 9.4 Hz), 8.35 (1H, dd, J = 1.8, 8.4 Hz), 8.45 (1H, bs), 9.01 (1H, d, J = 1.8 Hz).

# [0565]

### 製造例 4 2 5 - e

 $1-\text{\it alpha} - 3-\text{\it bl} - 2-\text{\it lh} - \text{\it lh} - \text{\it$ 

# 【化496】

3-ナフタレン-2-イル-3-オキソプロピオニトリルとベンジルヒドラジ

ンから製造例39-eと同様な手法で得られる2-ベンジル-5-(2-ナフチル)-2H-ピラゾール-3-イルアミン900mgから、製造例40-eと同様な方法で標記化合物770mgを淡黄色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  5.81 (2H, s), 7.25-7.36 (5H, m), 7.54-7.6 2 (2H, m), 7.94-7.99 (1H, m), 8.04 (1H, d, J = 8.7 Hz), 8.13-8.18 (1H, m), 8.19 (1H, dd, J = 2.0, 8.7 Hz), 8.70 (1H, d, J = 2.0 Hz), 9.03 (1H, d, J = 2.0 Hz), 9.53 (1H, d, J = 2.0 Hz).

[0566]

製造例 4 2 6 - n

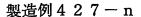
<u>2-ベンジル-5-ナフタレン-2-イル-4-ニトロソー2H-ピラゾール-3-イルアミン</u>

【化497】

製造例425-eで得られる2-ベンジル-5-(2-ナフチル)-2H-ピラゾール-3-イルアミン600mgをエタノール15ml-濃塩酸0.5mlの混合溶媒に溶解し、氷冷下で亜硝酸イソアミル340ulを滴下した。反応液を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液と酢酸エチルに分配し、有機層を抽出し、水洗した。有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=3:7)で精製し、標記化合物440mgを赤褐色針状結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  5.24 (2H, s), 7.26-7.31 (3H, m), 7.33-7.3 8 (2H, m), 7.51-7.58 (2H, m), 7.92-7.96 (1H, m), 7.97-8.01 (1H, m), 7.99 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.26 (1H, dd, J = 1.6, 8.8 Hz), 8.57 (2H, bs), 8.8 8 (1H, s).

[0567]



<u>(2-ベンジルー5-ナフタレンー2-イルー4-ニトロソー2H-ピラゾール</u> <u>-3-イルアミノ) - 酢酸エチル</u>

## 【化498】

2-ベンジルー5ーナフタレンー2ーイルー4ーニトロソー2Hーピラゾールー3ーイルアミン200mgをテトラヒドロフラン10mlに溶解しトリエチルアミン300ul、クロロカルボニル酢酸エチル270ulを加え一昼夜室温で攪拌した。反応液を水と酢酸エチルに分配し、有機層を抽出し、水洗した。有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=3:7)で精製し、標記化合物2100mgを緑色針状結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>) δ 1.19 (3H, t, J = 7.3 Hz), 3.61 (2H, s), 4 .14 (2H, q, J = 7.3 Hz), 5.32 (2H, s), 7.27-7.38 (5H, m), 7.53-7.61 (2H, m), 7.95-8.00 (1H, m), 8.02-8.06 (1H, m), 8.03 (1H, d, J = 8.7 Hz), 8.1 7 (1H, dd, J = 1.4, 8.7 Hz), 8.72 (1H, bs), 11.02 (1H, bs).

[0568]

製造例 4 2 8 - n

【化499】

2ーベンジルー5ーナフタレンー2ーイルー4ーニトロソー2Hーピラゾールー3ーイルアミン200mgをメタノールテトラヒドロフランの混合溶媒に溶解し、パラジウムー炭素100mgを加え、水素雰囲気下、常温常圧で2時間攪拌した。反応液をセライトろ過し、減圧下溶媒を留去し、標記化合物190mgを黄褐色針状結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>) δ 3.45 (2H, bs), 4.77 (2H, bs), 5.16 (2H, s), 7.19 (2H, d, J = 7.1 Hz), 7.22 (1H, t, J = 7.1 Hz), 7.30 (2H, t, J = 7.1 Hz), 7.41 (1H, bt, J = 7.9 Hz), 7.45 (1H, bt, J = 7.9 Hz), 7.82 (1H, d, J = 8.8 Hz), 7.83 (1H, d, J = 7.9 Hz), 7.86 (1H, d, J = 7.9 Hz), 8.0 5 (1H, dd, J = 1.6, 8.8 Hz), 8.38 (1H, dd, J = 1.6 Hz).

[0569]

製造例 4 2 9 - n

【化500】

2-ベンジルー5-ナフタレンー2-イルー2H-ピラゾールー3, 4-ジアミン190mgをメタノール10m1に溶解し、グリオキサール40%水溶液100u1を加え、室温で5時間攪拌した。反応液を水と酢酸エチルに分配し、有

機層を抽出し、水洗した。有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル: ヘキサン=1:5) で精製し、標記化合物180mgを淡黄色粉末として得た。

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  5.80 (2H, s), 7.26-7.36 (3H, m), 7.42-7.47 (2H, m), 7.48-7.55 (2H, m), 7.85-7.90 (1H, m), 8.02 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.99-8.04 (1H, m), 8.53 (1H, d, J = 2.1 Hz), 8.55 (1H, dd, J = 1.7, 8.4 Hz), 8.70 (1H, d, J = 2.1 Hz), 9.08 (1H, s).

[0570]

製造例 4 3 0 - n

1-ベンジル-3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ「3,4-b]ピラ ジン-5-カルボン酸

### 【化501】

製造例 427-nで得た(2-ベンジルー5-ナフタレンー2-イルー4-ニトロソー2H-ピラゾールー3-イルアミノ)-酢酸エチル50 m g をテトラヒドロフラン5 m 1 に溶解し、ナトリウムメトキシド(28%)のメタノール溶液 30 m g を加え、50  $\mathbb C$  で 10 分間加熱した。反応液を希塩酸と酢酸エチルに分配し、有機層を抽出し、水洗した。有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=1:1)で精製し、標記化合物 22 m g を淡黄色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  5.38 (2H, s), 7.24-7.31 (3H, m), 7.31-7.3 6 (2H, m), 7.50-7.56 (2H, m), 7.90-7.95 (1H, m), 7.99-8.04 (1H, m),8.02 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.21 (1H, bs), 8.39 (1H, dd, J = 1.4, 8.8 Hz), 8.91 (1H, d, J = 1.4 Hz).

### [0571]

製造例 4 3 1 - n

1-ベンジル-3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ「3,4-b]ピラ ジン-5-カルボン酸 メチル

【化502】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  4.07 (3H, s), 5.65 (2H, s), 7.25-7.36 (3H, m), 7.40-7.44 (2H, m), 7.45-7.52 (2H, m), 7.82-7.87 (1H, m), 7.93 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.96-8.01 (1H, m), 8.27 (1H, s), 8.48 (1H, dd, J = 1.5, 8 .5 Hz), 8.97 (1H, s).

[0572]

実施例 4 3 2 - n

【化503】

製造例  $4 \cdot 1 \cdot 8 - m$ で得た粗製の  $3 - [2 - (3 - 7) \mu + 1 - 1 \mu + 1 \mu +$ 

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  7.00-7.06 (1H, m), 7.35-7.40 (2H, m), 7.40-7.45 (1H, m), 7.47 (1H, d, J = 16.9 Hz), 7.72 (1H, d, J = 8.5 Hz), 7.95 (1H, d, J = 8.5 Hz), 8.25 (1H, d, J = 16.9 Hz).

[0573]

実施例 4 3 3 - m

【化504】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  7.14 (1H, bt, 8.5 Hz), 7.44 (1H, dt, 6.2, 7.7 Hz), 7.50 (1H, bd, 7.7 Hz), 7.57 (1H, bd, 8.5 Hz), 7.61 (1H, d, J = 16.6 Hz), 8.09 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.14 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.19 (1H,

d, J = 16.6 Hz), 13.07 (1H, bs), 13.68 (1H, bs).

[0574]

実施例434-1

【化505】

3- [2-(3-フルオロフェニェル) ビニル] -1-トリチル-1H-ピラ ゾロ [3,4-c] ピリジン-5-カルボニトリル87mgより、実施例34bに準じてトリチル基を脱保護し、次いで実施例37-aの方法で処理すること により標記化合物55mgを淡黄色結晶物として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.11 (1H, td, J = 8.0, 2.0 Hz), 7.42 (1H, d d, J = 14.4, 8.0 Hz), 7.57 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7.58 (1H, d, 16.4 Hz), 7.69 (1H, d, J = 10.4 Hz), 7.79 (1H, d, J = 14.4 Hz), 8.89 (1H, d, J = 1.2 Hz), 9.07 (1H, s).

[0575]

実施例 4 3 5 - d

<u>3ーナフタレンー2ーイルー1Hーピラゾロ「3,4ーc</u>]ピリジンー5ーカルボン酸

【化506】

3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ [3,4-c] ピリジン-5-カルボニトリル40mgより、実施例37-aの方法で処理することにより、標記化合物33mgを淡褐色結晶物として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, DMSO-D<sub>6</sub>)  $\delta$  7.52-7.63 (2H, m), 7.93-8.23 (4H, m), 8.59 (1H, s), 8.88 (1H, s), 9.20 (1H, s).

[0576]

実施例 4 3 6 - d

<u>5-クロロー3ーナフタレンー2ーイルー1H-ピラゾロ「4,3-b]ピリジン</u>

【化507】

製造例 421-d で得た 3-t フタレン-2-d ルー1ートリチルー1 Hーピラゾロ [4, 3-b] ピリジン 4-d キシド 170 m gのトルエン溶液 2 m l に室温でオキシ塩化リン 190 u l を加え、製造例 20-d に準じた方法で処理することにより、標記化合物 60 m g を淡黄色粉末として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDC13)  $\delta$  7.38 (1H, d, J = 8.9 Hz), 7.48-7.55 (2H, m) , 7.83 (1H, d, J = 8.9 Hz), 7.85-7.90 (1H, m), 7.97 (1H, d, J = 8.9 Hz), 8.01-8.06 (1H, m), 8.52 (1H, dd, J = 1.8, 8.9 Hz), 9.08 (1H, d, J = 1.8 Hz).

[0577]

実施例 4 3 7 - e

3-ナフタレン-2-イルー1 H-ピラゾロ「3、<math>4-b] ピリジン-5-カル ボン酸

# 【化508】

製造例 4 2 5 - e で得た 1 - ベンジル - 3 - ナフタレン - 2 - イル - 1 H - ピラゾロ [3, 4 - b] ピリジン - 5 - カルボニトリル 5 0 0 m g を実施例 4 2 9 - n と同様な方法をとることにより、脱保護と同時に加水分解も進行した標記化合物 2 3 0 m g を淡褐色粉末として得るとともに、下記実施例 4 3 8 - e 記載の 3 - ナフタレン - 2 - イル - 1 H - ピラゾロ [3, 4 - b] ピリジン - 5 - カルボニトリル 2 0 m g を淡褐色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMS0-d<sub>6</sub>)  $\delta$  7.55-7.60 (2H, m), 8.08 (1H, d, J = 8.5 H z), 8.14-8.19 (1H, m), 8.18 (1H, dd, J = 1.5, 8.5 Hz), 8.59 (1H, s), 9.0 9 (1H, d, J = 1.5 Hz), 9.12 (1H, d, J = 1.5 Hz), 13.25-13.40 (1H, bs), 1 4.25 (1H, bs).

[0578]

実施例 4 3 8 - e

3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ「3, 4-b] ピリジン-5-カル ボニトリル

# 【化509】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  7.55 (1H, bt, J = 8.4 Hz), 7.58 (1H, bt, J = 8.4 Hz), 7.96 (1H, bd, J = 8.4 Hz), 8.05 (1H, d, J = 8.4 Hz), 8.15 (1H, bd, J = 8.4 Hz), 8.23 (1H, dd, J = 2.1, 8.4 Hz), 8.69 (1H, d, J = 2.1)

1 Hz), 8.93 (1H, d, J = 2.1 Hz), 9.47 (1H, d, J = 2.1 Hz), 14.35-14.60 (1H, bs).

[0579]

実施例 4 3 9 - n

【化510】

製造例429-nで得た1-ベンジル-3-ナフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ[3,4-b]ピラジン50mgとピリジン塩酸塩1.0gの混合物を200℃で24時間加熱した。反応液を室温に戻し、水と酢酸エチルに分配し、酢酸エチルで抽出し、有機層を水で洗浄した後、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=3:7)にて精製し、標記化合物21mgを淡黄色粉末として得た。1H-NMR(400 MHz,DMSO-d6)& 7.52-7.59(2H,m), 7.93-7.98(1H,m), 8.02-8.07(1H,m),8.06(1H,d,J=9.0 Hz),8.50(1H,dd,J=1.4,9.0 Hz),8.67(1H,d,J=2.0 Hz),8.78(1H,d,J=2.0 Hz),9.06(1H,s),14.27(1H,bs).

[0580]

実施例 4 4 0 - n

3-tフタレン-2-イル-1H-ピラゾロ「3、<math>4-b ] ピラジン-5-カル ボン酸

【化511】

製造例 4 3 1 - n で得た 1 - ベンジル- 3 - ナフタレン- 2 - イル- 1 H - ピップロ [3, 4 - b] ピラジン- 5 - カルボン酸 メチル 1 5 0 m g を実施例 4 3 9 - n と同様な方法で処理し、標記化合物 5 4 m g を淡褐色粉末として得た。 <sup>1</sup>H-NMR(400 MHz, CD<sub>3</sub>OD) & 7.52-7.58(2H, m), 7.88-7.93(1H, m), 7.93-7.99(1H, m), 7.98(1H, s), 8.00(1H, d, J = 9.1 Hz), 8.24(1H, d, J = 9.1 Hz), 8.72(1H, bs).

[0581]

実施例 4 4 1 - a

3-(3-7)ルオロフェニル)-5-メトキシ-1 H-ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン

【化512】

製造例22-bで得た3-(3-フルオロフェニル)-5-クロロー1-トリチルー1Hーピラゾロ[4,3-b]ピリジン35mgをメタノール2mlに溶解し、トリエチルアミン20ulクロロ蟻酸エチル15ulを加え16時間加熱還流した。反応液を室温に戻し、減圧下溶媒を留去し、残渣をジクロロメタン3mlに溶解した。トリフルオロ酢酸0.5mlを加え室温で30分攪拌し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液と酢酸エチルに分配し、酢酸エチルで抽出し、有機層を水で洗浄した後、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=3:7)にて

精製し、標記化合物 7. 25 mgを淡黄色粉末として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  4.08 (3H, s), 6.88 (1H, d, J = 9.1 Hz), 7.0 8 (1H, dt, J = 2.5, 8.1 Hz), 7.46 (1H, dt, J = 6.2, 8.1 Hz), 7.71 (1H, d , J = 9.1 Hz), 8.29 (1H, bd, J = 8.1 Hz), 8.32 (1H, bd, J = 11.0 Hz).

[0582]

実施例 4 4 2 - a

実施例 37-a で得られた 3-(3-7)ルオロフェニル)-1 H-ピラゾロ [4 , 3-b] ピリジン-5-カルボン酸と種々のアミンを実施例 44-e と同様な方法で縮合し、実施例  $443-a\sim 446-a$  を得た。

[0583]

実施例 4 4 3 - a

3-(3-7)ルオロフェニル) -1 H-ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン-5-カルボン酸 カルバモイルメチル-アミド

【化513】

MS (ESI)m/z 314 MH+

[0584]

実施例 4 4 4 - a

3-(3-7)ルオロフェニル)-1 H-ピラゾロ「4, 3-b] ピリジン-5-カルボン酸 (1-3)ルボン酸 (1-3)ルボン酸 (1-3)

【化514】

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  1.44 (3H, d, J = 7.5 Hz), 4.99 (1H, dq, J

= 7.5 Hz), 7.28 (1H, dt, J = 2.4, 7.9 Hz), 7.27 (1H, bs), 7.59 (1H, dt, J = 6.0, 7.9 Hz), 7.64 (1H, bs), 8.13 (1H, bd, J = 9.0 Hz), 8.25 (1H, bd, J = 9.0 Hz), 8.29 (1H, dd, J = 2.4, 10.5 Hz), 8.39 (1H, bd, J = 7.9 Hz), 8.83 (1H, d, J = 7.5 Hz).

MS (ESI)m/z 328 MH+

[0585]

実施例 4 4 5 - a

3-(3-7)ルオロフェニル) -1 H-ピラゾロ「4, 3-b] ピリジン-5-カルボン酸 (1-3)ルボン酸 (1-3)ルボン酸 (1-3)

【化515】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>0D)  $\delta$  3.95 (1H, dd, J = 4.7, 11.2 Hz), 4.05 (1H, dd, J = 4.4, 11.2 Hz), 4.66 (1H, bt, J = 4.7 Hz), 7.14 (1H, dt, J = 2.6, 8.6 Hz), 7.56 (1H, dt, J = 6.0, 8.0 Hz), 8.16 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.22 (1H, d, J = 8.8 Hz), 8.23 (1H, bd, J = 10.5 Hz), 8.47 (1H, bd, J = 8.6 Hz).

MS (ESI)m/z 344 MH+

[0586]

実施例 4 4 6 - a

3-(3-7)ルオロフェニル)-1 H-ピラゾロ[4, 3-b] ピリジン-5-カルボン酸 (1-カルバモイル-2-フェニル-エチル)-アミド

【化516】

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  3.15 (1H, dd, J = 8.4, 13.9 Hz), 3.22 (1H, dd, J = 5.5, 13.9 Hz), 4.66 (1H, dt, J = 5.5, 8.4 Hz), 7.16 (1H, bt, J = 7.4 Hz), 7.23 (2H, bt, J = 7.4 Hz), 7.23 (1H, bs), 7.30 (1H, dt, J = 2.8, 7.9 Hz), 7.38 (2H, d, J = 7.4 Hz), 7.60 (1H, dt, J = 6.2, 7.9 Hz), 7.66 (1H, bs), 8.04 (1H, bd, J = 9.0 Hz), 8.20 (1H, bd, J = 9.0 Hz), 8.2 9 (1H, bd, J = 10.5 Hz), 8.36 (1H, bd, J = 7.9 Hz), 8.63 (1H, d, J = 8.4 Hz).

MS (ESI)m/z 404 MH+

[0587]

実施例 4 4 7 - d

実施例 435-d で得られた 3-t フタレン -2-t ルー1 Hーピラゾロ [3,4-c] ピリジン -5-t カルボン酸と種々のアミンを実施例 44-e と同様な方法で縮合し、実施例  $448-d\sim451-d$  を得た。

[0588]

実施例 4 4 8 - d

<u>3ーナフタレンー2ーイルー1 Hーピラゾロ「3,4-c</u>] ピリジンー5ーカルボン酸 シクロプロピルアミド

【化517】

MS (ESI)m/z 329 MH+

[0589]

実施例 4 4 9 - d

【化518】

MS (ESI)m/z 369 MH+

[0590]

実施例 4 5 0 - d

3-ナフタレン-2-イルー1H-ピラゾロ「<math>3.4-c ] ピリジン-5-カル ボン酸 「(S) -1-ヒドロキシメチル-2-メチルプロピル] アミド 【化<math>519】

MS (ESI)m/z 375 MH+

[0591]

実施例 4 5 1 - d

3-+フタレン-2-イル-1H-ピラゾロ <math>[3,4-c] ピリジン-5-カル ボン 酸 [(S)-2-ヒドロキシ-1-フェニルエチル] アミド

【化520】

MS (ESI)m/z 409 MH+



. 実施例 4 5 2 - m

実施例 433-mで得られた 3-[2-(3-7)n オロフェニル) - ビニル] - 1H- ピラゾロ [4,3-b] ピリジン-5- カルボン酸と種々のアミンを実施 例 44-e と同様な方法で縮合し、実施例 453-m -463-m の化合物を得た。

[0593]

実施例 4 5 3 - m

【化521】

MS (ESI) m/z 323 MH+

[0594]

実施例 4 5 4 - m

【化522】

MS (ESI)m/z 363 MH+

[0595]

実施例 4 5 5 - m

【化523】

MS (ESI) m/z 367 MH+

[0596]

実施例 4 5 6 - m

【化524】

 $MS (ESI)m/z 368 MH^+$ 

[0597]

実施例 4 5 7 - m

【化525】

MS (ESI)m/z 369 MH+

[0598]

実施例 4 5 8 - m

【化526】

 $MS (ESI)m/z 403 MH^+$ 

[0599]

実施例 4 5 9 - m

【化527】

MS (ESI)m/z 374 MH+

[0600]

実施例 4 6 0 - m

【化528】

 $MS (ESI)m/z 379 MH^+$ 

[0601]

実施例461-m

【化529】

MS (ESI)m/z 430 MH+

[0602]

実施例 4 6 2 - m

【化530】

MS (ESI)m/z 370 MH+

[0603]

実施例 4 6 3 - m

【化531】

 $MS (ESI)m/z 354 MH^+$ 

[0604]

実施例 4 6 4 - 1

実施例 434-1 で得られた 3-[2-(3-7)ルオロフェニル) ビニル] -1 Hーピラゾロ [3,4-c] ピリジン-5-カルボン酸と種々のアミンを実施例 44-eと同様な方法で縮合し、実施例  $465-1\sim469-1$  の化合物を得た

[0605]

実施例 4 6 5 - 1

【化532】

MS (ESI) m/z 323 MH+

[0606]

実施例466-1.

【化533】

MS (ESI)m/z 363 MH+

[0607]

実施例467-1

3-[2-(3-7) + 2 - 2] -1H-ピラゾロ[3,4-c] -1H-C -1H-C -1H-C -1H -1H

【化534】

MS (ESI)m/z 369 MH+

[0608]

実施例 4 6 8 - 1

3-[2-(3-7ルオロフェニル) ビニル] -1 H-ピラゾロ <math>[3,4-c] ピリジン-5-カルボン酸 [(S)-2-ヒドロキシ-1-フェニルエチル] アミド

【化535】

 $MS (ESI)m/z 403 MH^+$ 

[0609]

実施例469-1

【化536】

MS (ESI)m/z 354 MH+

[0610]

実施例 4 7 0 - e

実施例 437 - e で得られた 3 - t フタレン - 2 - t ルー 1H - t ラゾロ [3, 4 - b] ピリジン - 5 - t ルボン酸と種々のアミンを実施例 44 - e と同様な方法で縮合し、実施例  $471 - e \sim 477 - e$  の化合物を得た。



実施例 4 7 1 - e

<u>3ーナフタレンー2ーイルー1 Hーピラゾロ「3,4-b] ピリジンー5ーカル</u> ボン酸 シクロプロピルアミド

【化537】

MS (ESI)m/z 329 MH+

[0612]

実施例472-e

3-t 79 V V - 2-4 V - 1 H - ピラゾロ <math> [3, 4-b] ピリジン- 5- カ V ボン酸 (7 ラ V - 2 - 4 V V + V V ) - 7 ミ ド

【化538】

MS (ESI)m/z 369 MH+

[0613]

実施例 4 7 3 - e

3-+フタレン-2-イル-1H-ピラゾロ「3,4-b] ピリジン-5-カルボン酸 (テトラヒドロフラン-2-イルメチル) <math>-アミド 【化539】

MS. (ESI)m/z 373 MH+

[0614]

実施例 4 7 4 - e

3-+7タレン-2-イル-1H-ピラゾロ <math> [3, 4-b] ピリジン-5-カル ボン酸 (2-rセチルrミノ-エチル) -rミド

【化540】

MS (ESI)m/z 374 MH+

[0615]

実施例 4 7 5 - e

【化541】

MS (ESI)m/z 380 MH+



実施例476-e

【化542】

MS (ESI)m/z 375 MH+

[0617]

実施例477-e

【化543】

 $MS (ESI)m/z 385 MH^+$ 

[0618]

実施例 4 7 8 - b

<u>シクロプロパンカルボン酸 (3ーナフタレンー2ーイルー1Hーピラゾロ「4</u> <u>、3ーb] ピリジンー5ーイル) アミド</u>

# 【化544】

製造例 424-b で得られたシクロプロパンカルボン酸 (3-+79) 2-4 2-4 1-4

 $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD) δ 0.89-0.95 (2H, m), 1.00-1.15 (2H, m), 1.96-2.04 (1H, m), 7.45-7.54 (2H, m), 7.84-7.90 (1H, m), 7.93 (1H, d, J = 8.9 Hz), 7.97 (1H, d, J = 9.2 Hz), 7.97-8.03 (1H, m), 8.25 (1H, d, J = 9.2 Hz), 8.49 (1H, dd, J = 1.9, 8.9 Hz), 9.11 (1H, s).

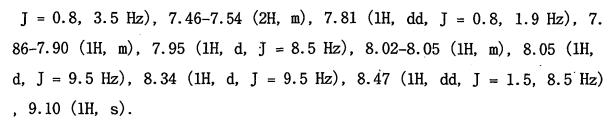
# [0619]

実施例 4 7 9 - b

フラン-2-カルボン酸 (3-ナフタレン-2-イル-1 H-ピラゾロ  $\lceil 4$   $\rceil$  3-b $\rceil$  ピリジン-5-イル) アミド

## 【化545】

製造例  $4 \ 2 \ 3 - b$  で得られた 3 - t フタレン - 2 - t ルートリチル - 1 H - ピラゾロ [4, 3 - b] ピリジン - 5 - t ルデン酸 - 2 - t ルボン酸 - 2 - t ルボン酸 - 2 - t と同様な方法で反応させ、次いで実施例 - 2 - t 4 - 2 - t と同様に脱保護し、標記化合物 - 2 - t 1 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 3 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 2 - 2 - t 3 - 2 - t 2 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 3 - 2 - t 4 - 2 - t 3 - 2 - t 4 - 2 - t 3 - 2 - t 4 - 2 - t 5 - 2 - t 6 - 2 - t 6 - 2 - t 7 - 2 - t 9 - 2



[0620]

実施例 4 8 0 - b

 $N-(3-t7タレン-2-1\mu-1H-ピラゾロ「4、3-b] ピリジン-5$   $-1\mu$  アセタミド

## 【化546】

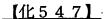
実施例 479-b と同様な方法で、3-t フタレンー 2-t ルー 1-t リチルー 1H- ピラゾロ [4, 3-b] ピリジンー 5-t ルアミン 20mg とアセチルクロリドから標記化合物 9.4mg を無色結晶として得た。

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  2.24 (3H, bs), 7.45-7.53 (2H, m), 7.85-7.89 (1H, m), 7.93 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.96-8.00 (1H, m), 7.98 (1H, d, J = 9.1 Hz), 8.27 (1H, bd, J = 9.1 Hz), 8.48 (1H, dd, J = 1.6, 8.7 Hz), 9.10 (1H, s).

[0621]

実施例 4 8 1 - b

N-(3-t7タレン-2-1)-1H-2000 [4, 3-b] 2000 [4,



実施例 4 7 9 - b と同様な方法で、3 - ナフタレン - 2 - イルー 1 - トリチル - 1 H - ピラゾロ [4, 3-b] ピリジン - 5 - イルアミン 2 0 m g と 2 - チオフェン酢酸クロリドから標記化合物 1 1. 6 m g を無色結晶として得た。 1H-NMR(400 MHz,CD<sub>3</sub>OD) $\delta$  4.06(2H, s),6.99(1H, dd, J = 3.6, 5.1 Hz),7.07(1H, dd, J = 1.2, 3.6 Hz),7.31(1H, dd, J = 1.2, 5.1 Hz),7.46-7.5 4(2H, m),7.86-7.90(1H, m),7.94(1H, d,J = 8.5 Hz),7.97-8.03(1H, m),7.99(1H, d,J = 9.1 Hz),8.28(1H, d,J = 9.1 Hz),8.49(1H, dd,J = 1.7,8.5 Hz),9.11(1H, s).

[0622]

実施例 4 8 2 - b

3-+フタレン-2-イル-1H-ピラゾロ <math>[4, 3-b] ピリジン-5-イルアミン

#### 【化548】

製造例 423-b で得られた3-tフタレン-2-tルー1-tリチルー1 H ーピラゾロ [4,3-b] ピリジン-5-tルアミン15 m g を実施例 34-b と同様な方法で脱保護し、標記化合物 7.1 m g を淡褐色結晶として得た。  $^{1}$ H-NMR( $^{400}$  MHz, $^{2}$ CD $^{30}$ D) $\delta$  6.79( $^{2}$ 1H, d,  $^{2}$ J = 9.1 Hz), $^{2}$ 7.44- $^{2}$ 7.52( $^{2}$ 2H, m), $^{2}$ 7.74( $^{2}$ 1H, d,  $^{2}$ 3 = 9.1 Hz), $^{2}$ 7.84- $^{2}$ 7.88( $^{2}$ 1H, m), $^{2}$ 7.93( $^{2}$ 1H, d,  $^{2}$ 3 = 8.7 Hz), $^{2}$ 7.

.93-7.97 (1H, m), 8.32 (1H, d, J = 8.7 Hz), 8.86 (1H, bs).

#### [0623]

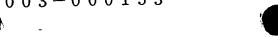
本発明にかかる化合物(I)ないし(III)またはその塩は、JNK阻害作用を 測定する試験において優れた作用を示した。例えば、JNK3に対する阻害作用 は以下の如くであった。

#### [0624]

#### 試験例1

#### [JNK3阻害測定]

ヒト型JNK3はグルタチオンSートランスフェラーゼ(GST)との融合タ ンパク質として大腸菌で発現し(GST-JNK3)、グルタチオンセファロー ス4Bビーズで精製した。またc-Junのアミノ酸配列1-169をGSTと の融合タンパク質として大腸菌で作製し(GST-c-Jun)、グルタチオン セファロース4Bビーズで精製し基質として使用した。化合物は100%ジメチ ルスルフォキシドを用いて10mMで希釈後、10%ジメチルスルフォキシド水 溶液で希釈系列を作製した。96穴〇PTIプレート(パーキンエルマーライフ サイエンス社製) に 1 w e 1 1 あたり希釈化合物20 μ 1、基質溶液3 0 μ 1 (1 .  $2 \mu g$  GST-c-Jun, 0.  $2 \mu C$ i [ $\gamma$ |33P] ATP, 25m M HEPES pH=7.5, 10mM MgAcetate, 3.33 $\mu$ M ATP)、酵素溶液 5 0 μ 1 (0. 0 4 μ g GST-JNK3、2 5 mM HEPES pH=7.5, 10mM MgAcetate) を混合して100 μ1とし、30分間反応した。反応停止液(80mM ATP、5mg/mlグ ルタチオンSPAビーズ (アマシャムファルマシアバイオテク製) )。を100μ 1添加することにより反応停止後、30分間振盪した。室温1000xgで5分 間遠心分離後、TopCountTM (パーキンエルマーライフサイエンス社製 )により発光強度を測定した。活性は、JNKの酵素活性を50%阻害する濃度 、即ち、 $IC_{50}$  (nM) で表わした。



<結果>本発明に斯かる化合物(I)ないし(III)またはその塩は、いずれも優れたINK3阻害活性を示した。以下に、その $IC_{50}$ 値の例を示す。

# 【表1】

実施例番号	I C 50値	実施例番号	I C so値
28-b	175 nM	56—a	2 3 4 n M
78 - f	1044n.M	106-g	195 n M

## [0625]

## 【発明の効果】

本発明により、新規なインダゾール化合物を提供することができた。本発明にかかる化合物(I)ないし(III)またはその塩は、c-Junアミノ末端リン酸化酵素(JNK)、特にJNK3に対して優れた阻害作用を有する。従って、本発明にかかる化合物(I)ないし(III)またはその塩ならびにこれらを含んでなる医薬組成物は、免疫性疾患、炎症性疾患および/または神経変性疾患の治療剤または予防剤として有用であり、特に急性神経変性疾患(例えば脳血管障害急性期、頭部外傷、脊髄損傷、低酸素による神経障害、低血糖による神経障害等)、慢性神経変性疾患(例えばアルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、多発性硬化症、脊髄小脳変性症等)てんかん、肝性脳症、末梢神経障害、パーキンソン症候群、痙性麻痺、痛み、神経痛、感染性脳脊髄炎、脳血管性痴呆、髄膜炎による痴呆または神経症状等の治療剤または予防剤として有用である。



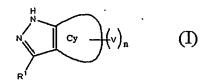
## 【書類名】要約書

#### 【要約】

【課題】優れたJNK阻害作用を有する新規化合物の提供。

【解決手段】一般式

## 【化1】



式中、R  $^1$ は式 $^-$ (C O) $_h$   $^-$ (N R  $^a$ ) $_j$   $^-$ (C R  $^b$   $^-$ C R  $^c$ ) $_k$   $^-$ A r(前記式中R  $^a$ 、R  $^b$ およびR  $^c$ はそれぞれ独立して水素原子、ハロゲン原子、水酸基、置換基を有していてもよいC  $_1$   $^ _6$  アルキル基等を示す;

Cyは5または6員芳香族複素環を意味する;

【選択図】なし



# 認定・付加情報

特許出願の番号 特願2003-000153

受付番号 50300001768

書類名 特許願

担当官 第五担当上席 0094

作成日 平成15年 1月 9日

<認定情報・付加情報>

【提出日】 平成15年 1月 6日

【特許出願人】 申請人

> 【識別番号】 【住所又は居所】 東京都文京区小石川4丁目6番10号

000000217

【氏名又は名称】 エーザイ株式会社



【書類名】

手続補正書

【あて先】

特許庁長官殿

【事件の表示】

【出願番号】

特願2003- 153

【補正をする者】

【識別番号】

000000217

【住所又は居所】

東京都文京区小石川4丁目6番10号

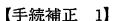
【氏名又は名称】

エーザイ株式会社

【代表者】

内藤晴夫





【補正対象書類名】 特許願

【補正対象項目名】 発明者

【補正方法】

変更

【補正の内容】

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県稲敷郡阿見町南平台1-12-7

【氏名】

大井 紀人

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県土浦市大字乙戸1032-19

【氏名】

佐藤 信明

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県つくば市天久保4-8-7 ESPERA DO

MO1-102

【氏名】

副島 太啓

【発明者】

【住所又は居所】 茨城県つくば市稲荷前9-7エランドつくばね第2寮2

0 4

【氏名】

十幸 隆司

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市松代3-17-7パンパイツ201

【氏名】

寺内 太朗

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市上横場2574-20-B102

【氏名】

直江 吉充

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市天久保2-23-5メゾン学園301号

室

【氏名】

元木 貴史



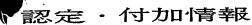




【その他】

変更の理由は、本件出願に当たり、真の発明者を十分に精査・確認しなかったためである。その後、本件出願の真の発明者を、発明および特許出願に関与した関係者間で再確認したところ、別紙宣誓書に記載の通り、大井紀人他6名と決定された。

【プルーフの要否】 要



· 特許出願の番号

特願2003-000153

受付番号

50300822656

書類名

手続補正書

担当官

神田 美恵

7397

作成日

平成15年 7月 1日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成15年 5月19日

【補正をする者】

申請人

【識別番号】

000000217

【住所又は居所】

東京都文京区小石川4丁目6番10号

【氏名又は名称】

エーザイ株式会社

【書類名】

手続補足書

【あて先】

特許庁長官殿

【事件の表示】

【出願番号】

特願2003- 153

【補足をする者】

【識別番号】

000000217

【住所又は居所】

東京都文京区小石川4丁目6番10号

【氏名又は名称】

エーザイ株式会社

【代表者】

内藤 晴夫

【補足対象書類名】

.手続補正書

【補足の内容】

宣誓書を補足します。

【提出物件の目録】

【物件名】

宣誓書 1



#### 官 馨 書

平成15年5月 1.9日

下記の出願について、私ども、大井紀人、佐藤信明、副島太啓、土幸隆司、 寺内太朗、直江吉充および元木貴史が真の発明者であり、光村直洋、網野 宏行および大郷真は発明者でないことをここに宣誓します。

記

1. 出願番号 特願2003-153

2. 発明の名称 ピラゾール化合物およびこれを含んでなる医薬組成物

発明者

住所(居所) 茨城県稲敷郡阿見町南平台1-12-7

氏名 大井 紀人

発明者

住所(居所) 茨城県土浦市大字乙戸1032-19

氏名 佐藤 信明(金藤

発明者

住所(居所) 茨城県つくば市天久保4-8-7

ESPERA DOMO1-102

氏名 副島 太啓

発明者

住所(居所) 茨城県つくば市稲荷前9-7

エランドつくばね第2寮204

氏名 土幸 隆司

発明者

住所(居所) 茨城県つくば市松代3-17-7

パンパイツ201

氏名 . 寺内 太朗

発明者

住所(居所) 茨城県つくば市上横場2574-20-B102

氏名 直江 吉充 (學)

発明者

住所(居所) 茨城県つくば市天久保2-23-5

メゾン学園301号室

氏名 元木 贵史 🚓

住所 (居所) 茨城県つくば市蓮沼 248-18

氏名 光村 直洋

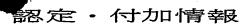
住所(居所) 茨城県つくば市春日2-24-1

エクセラン春日306

氏名 網野 宏行 (電)

住所(居所) 茨城県つくば市松代5丁目2-36

氏名 大郷 真 祭



特許出願の番号

特願2003-000153

受付番号

20300930008

書類名

手続補足書

担当官

神田 美恵

7397

作成日

平成15年 7月 1日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成15年 5月21日

【書留番号】

947XX775

【補足をする者】

申請人

【識別番号】

000000217

【住所又は居所】

東京都文京区小石川4丁目6番10号

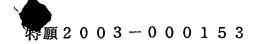
【氏名又は名称】

エーザイ株式会社

【提出された物件の記事】

【提出物件名】

「誓書 ]





# 出願人履歴情報

## 識別番号

[000000217]

1. 変更年月日 [変更理由]

1990年 8月29日 新規登録

住所氏名

東京都文京区小石川4丁目6番10号

エーザイ株式会社